JAPAN PATENT OFFICE

This is to certify that the annexed is a true copy of the following application as filed with this Office.

Date of Application: June 26, 2003

Application Number: Patent Application No. 2003-182039

The country code and number of your priority application, JP2003-182039 to be used for filing abroad under the Paris Convention, is

Applicant(s): TAKEDA PHARMACEUTICAL COMPANY LIMITED

(TAKEDA CHEMICAL INDUSTRIES, LTD.)

October 17, 2007

Commissioner, Japan Patent Office Masahiro KOEZUKA Document Name: Application for Patent

Docket No.: B03026

Date of Application: June 26, 2003

Addressee: Commissioner, Patent Office

International Patent

Classification: C07D307/04

C07D333/50 C07D209/02

Inventor(s):

Address: 45-20, Makamicho 6-chome,

Takatsuki-shi, Osaka

Name: Shigenori OHKAWA

Address: 2376-7, Uozumichonishioka, Akashi-

shi, Hyogo

Name: Tetsuya TSUKAMOTO

Address: 21-18, Ibukidainishimachi 3-chome,

Nishi-ku, Kobe-shi, Hyogo

Name: Yoshihiro KIYOTA

Address: 1-13-211, Imazumasagocho,

Nishinomiya-shi, Hyogo

Name: Mika GOTO

Address: 3-5-605, Koyodai 3-chome,

Tondabayashi-shi, Osaka

Name: Shouzou YAMAMOTO

Address: 711, Arimatsuminami, Midori-ku,

Nagoya-shi, Aichi

Name: Masato SHIMOJOU

Applicant:

Identification No.: 000002934

Name: TAKEDA PHARMACEUTICAL COMPANY

LIMITED

(TAKEDA CHEMICAL INDUSTRIES, LTD.)

Patent Attorney(ies):

Identification No.: 100114041

Name: Shuichi TAKAHASHI

日本国特許庁 JAPAN PATENT OFFICE

別紙添付の書類に記載されている事項は下記の出願書類に記載されている事項と同一であることを証明する。

This is to certify that the annexed is a true copy of the following application as filed with this Office.

出願年月日 Date of Application:

2003年 6月26日

出 願 番 号
Application Number:

特願2003-182039

パリ条約による外国への出願 に用いる優先権の主張の基礎 となる出願の国コードと出願 番号

JP2003-182039

The country code and number if your priority application, be used for filing abroad nder the Paris Convention, is

願 人

武田薬品工業株式会社

plicant(s):

2007年10月17日

特許庁長官 Commissioner, Japan Patent Office 肥塚雅博

【書類名】

特許願

【整理番号】

B03026

【提出日】

平成15年 6月26日

【あて先】

特許庁長官殿

【国際特許分類】

C07D307/04

C07D333/50

C07D209/02

【発明者】

【住所又は居所】

大阪府高槻市真上町6丁目45-20

【氏名】

大川 滋紀

【発明者】

【住所又は居所】

兵庫県明石市魚住町西岡2376-7

【氏名】

塚本 徹哉

【発明者】

【住所又は居所】

兵庫県神戸市西区井吹台西町3丁目21-18

【氏名】

清田 義弘

【発明者】

【住所又は居所】

兵庫県西宮市今津真砂町1番13-211

【氏名】

後藤 美香

【発明者】

【住所又は居所】

大阪府富田林市向陽台3丁目3-5-605

【氏名】

山本 昭三

【発明者】

【住所又は居所】

愛知県名古屋市緑区有松南711

【氏名】

下条 雅人

【特許出願人】

【識別番号】

000002934

【氏名又は名称】

武田薬品工業株式会社

【代理人】

【識別番号】

100114041

【弁理士】

【氏名又は名称】

高橋 秀一

【選任した代理人】

【識別番号】

100106323

【弁理士】

【氏名又は名称】 関口 陽

【手数料の表示】

【予納台帳番号】 005142

【納付金額】

21,000円

【提出物件の目録】

【物件名】

明細書 1

【物件名】

要約書 1

【包括委任状番号】 9909276

【包括委任状番号】 0203423

【プルーフの要否】

【書類名】

明細書

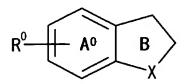
【発明の名称】

カンナビノイド受容体調節剤

【特許請求の範囲】

【請求項1】 式(I₀)

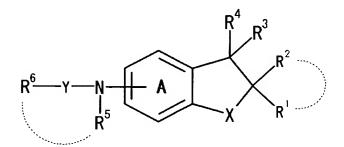
【化1】



[式中、Xは酸素原子、置換されていてもよい硫黄原子、または置換されていてもよい窒素原子を示し、R0はアシルアミノ基を示し、環A0はR0以外に更に置換基を有していてもよいベンゼン環を示し、環Bは置換されていてもよい5員複素環を示す。]で表される化合物またはその塩あるいはそのプロドラッグを含有するカンナビノイド受容体調節剤。

【請求項2】 式(I_0)で表される化合物またはその塩あるいはそのプロドラッグが、式(I)

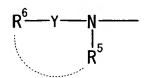
【化2】



[式中、Xは酸素原子、置換されていてもよい硫黄原子、または置換されていてもよい窒素原子を示し、 R^1 、 R^2 、 R^3 および R^4 は、それぞれ独立して、水素原子、置換されていてもよい炭化水素基、置換されていてもよい複素環基、置換されていてもよいヒドロキシ基、置換されていてもよいメルカプト基、または置換されていてもよいアミノ基を示すか、あるいは R^2 と R^3 は一緒になって結合を形成してもよいか、または R^1 と R^2 は隣接する炭素原子と一緒になって置換されていてもよい環を形成してもよく、Yは-CO-、-SO-、または $-SO_2$ を示し、 R^5 は水素原子または置換されていてもよい炭化水素基を示し、

R 6 は水素原子、置換されていてもよい炭化水素基、置換されていてもよいヒドロキシ基、または置換されていてもよいアミノ基を示すか、あるいはR 5 と R 6 は隣接する炭素原子または硫黄原子および窒素原子と一緒になって置換されていてもよい環を形成してもよく、環Aは式

【化3】



(式中、各記号は前記と同意義を示す)で示される基以外に更に置換基を有していてもよいベンゼン環を示す。]で表される化合物またはその塩あるいはそのプロドラッグである請求項1記載の剤。

【請求項3】 R^1 および R^2 がそれぞれ水素原子である請求項2記載の剤

【請求項4】 R^1 および R^2 がそれぞれ C_{1-4} アルキル基である請求項 2 記載の剤。

【請求項5】 R³が水素原子である請求項2記載の剤。

【請求項6】 R 4 が置換されていてもよい C_{6-14} アリール基または置換されていてもよい $5\sim14$ 員複素環である請求項2 記載の剤。

【請求項7】 R⁵が水素原子である請求項2記載の剤。

【請求項8】 R^6 が置換されていてもよいアルキル基または置換されていてもよいアミノ基であり、Yが-CO-である請求項2 記載の剤。

【請求項9】 R^1 、 R^2 、 R^3 および R^4 が、それぞれ独立して、水素原子、置換されていてもよい炭化水素基、または置換されていてもよい複素環基、置換されていてもよいヒドロキシ基、置換されていてもよいメルカプト基、または置換されていてもよいアミノ基である請求項2記載の剤。

【請求項10】 Xが酸素原子である請求項1記載の剤。

【請求項11】 R 0 が式 (I $_0$) 中に示す縮合複素環の5位に置換している請求項1記載の剤。

【請求項12】 置換されていてもよいC6-14アリール-C1-4アル

キル基が式(I₀)中に示す縮合複素環の7位に更に置換している請求項11記載の剤。

【請求項13】 環 A^0 が、 R^0 以外に更に $1\sim3$ 個の C_{1-6} アルキル基を有しているベンゼン環である請求項1記載の剤。

【請求項14】 式 (I_0) で表される化合物またはその塩がカンナビノイド受容体アゴニストである請求項1記載の剤。

【請求項15】 カンナビノイド受容体がカンナビノイド・タイプ1受容体である請求項14記載の剤。

【請求項 16 】 式 (I_0) で表される化合物またはその塩がカンナビノイド受容体アンタゴニストである請求項 1 記載の剤。

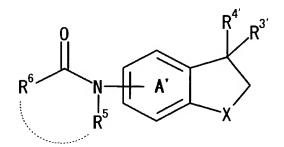
【請求項17】 カンナビノイド受容体がカンナビノイド・タイプ1受容体である請求項16記載の剤。

【請求項18】 脳血管障害急性期、脊髄損傷、頭部外傷、多発性硬化症、 緑内障、または喘息の予防・治療剤である請求項1に記載の剤。

【請求項19】 記憶障害、精神疾患、または肥満の予防・治療剤である請求項1に記載の剤。

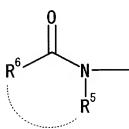
【請求項20】 式(I')

【化4】



[式中、 R^{3} 'は水素原子、置換されていてもよい炭化水素基、置換されていてもよいヒドロキシ基、置換されていてもよいメルカプト基、または置換されていてもよいアミノ基を示し、 R^{4} 'は置換されていてもよいアリール基、または置換されていてもよい複素環基を示し、環A'は式

【化5】



(式中、各記号は前記と同意義を示す)で示される基以外に更に置換基を有していてもよいベンゼン環を示し、他の記号は請求項2と同意義を示す。]で表される化合物またはその塩。

【請求項21】 R3 が水素原子である請求項20記載の化合物。

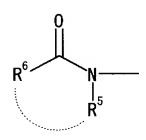
【請求項22】 R^{4} が置換されていてもよい C_{6-14} アリール基、または置換されていてもよい $5\sim14$ 員複素環基である請求項20記載の化合物。

【請求項23】 R 4 'が置換されていてもよいフェニル基である請求項20 記載の化合物。

【請求項24】 Xが酸素原子である請求項20記載の化合物。

【請求項25】 式

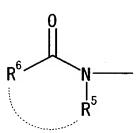
【化6】



(式中、各記号は前記と同意義を示す)で示される基が式(I')中に示す縮合 複素環の5位に置換している請求項20記載の化合物。

【請求項26】 環Aが、式

【化7】



(式中、各記号は前記と同意義を示す)で示される基以外に更に $1 \sim 3$ 個の C_1 -6 アルキル基を有しているベンゼン環である請求項 2 0 記載の化合物。

【請求項27】 請求項20記載の化合物のプロドラッグ。

【請求項28】 請求項20記載の化合物または請求項27記載のプロドラッグからなる医薬。

【請求項29】 請求項20記載の化合物または請求項27記載のプロドラッグおよび医薬上許容される担体を含む医薬組成物。

【発明の詳細な説明】

 $[0\ 0\ 0\ 1]$

【発明の属する技術分野】

本発明は、カンナビノイド受容体の調節剤としてのベンゼン環縮合 5 員複素環 式化合物、特にベンゾフラン誘導体およびそれを含有する医薬組成物に関する。

[0002]

【従来の技術】

カンナビノイド受容体は、7回膜貫通型ドメインを持つGたんぱく質共役型の 受容体に属する。このうち、主に中枢神経系に分布するCB1受容体は、Devane W Aら (Molecular Pharmacology, 34, 605-613 (1988)) により存在が明らかとされ、一方、主に末梢組織中、免疫系に細胞分布するCB2受容体は、Munro Sら (Na ture, 365, 61-65 (1993)) により発見された。CB1受容体とCB2受容体は48%の 相同性を示し、CB1受容体はアミノ酸配列でラット、マウス、ヒトにおいて97-99 %保持されている。

脳内において、CB1受容体は海馬、線条体、黒質、前脳基底部、嗅球および小脳により多く存在し、脳幹、髄質、視床には少ない。CB1受容体は、シナプス前

部に局在し、神経伝達物質の放出を抑制的に制御していると考えられている(Tr ends Pharmacological Sciences, 22, 565-572 (2001))。CB1受容体については、4種のアゴニスト、すなわちジベンゾピラン環を有したテトラヒドロカンナビノール(THC)誘導体の古典的カンナビノイド類、THC構造のピラン環が開裂した2環および3環性の誘導体である非一古典的カンナビノイド類、アミノアルキルインドール類、ならびに内因性アゴニストとして知られているアナンダマイド(Science, 258, 1946-1949 (1992))等のアラキドン酸誘導体が広く知られている

カンナビノイド受容体アゴニストであるWIN55, 212-2は、脳虚血に基づく神経 細胞死を抑制することが報告されており(Journal of Neuroscience, 19, 2987-2995(1999))、その作用はグルタミン酸神経シナプス前部のCB1受容体の活性化を介してグルタミン酸の遊離が抑制されるためと考えられている。また、内因性リガンドであるアナンダマイドが脳障害後の神経細胞死抑制作用を示すことが報告されている(Nature, 413, 527-531(2001))。また、Bakerらは、多発性硬化症の動物モデルにおいて、カンナビノイド受容体アゴニストである、WIN55, 212-2、JWH-133、THCおよびメタアマンダアミドが振戦や攣縮を改善することを報告している(Nature, 404, 84(2000))。

脳血管障害は日米欧において死因の第2~3位であり、重症後遺症の原因の第1 位である医療経済的損失の大きい疾患である。現在のところ、一部の脳塞栓症お よび脳血栓症患者に対して積極的原因治療(tPAなど)が行われているが、治 療タイムウインドーの制限からその対象は患者全体の数パーセントにとどまって いる。ほとんどの場合は、抗脳浮腫および再発・拡大抑制(抗血栓薬)を目的と した維持療法が施されるのみであり、根治・脳保護を目的とした有効な薬剤はな い。現在までに各種作用機序を有する開発品(例、グルタメート拮抗薬、カルシ ウム拮抗薬、抗酸化剤など)が多数試みられてきたが、そのほとんどが臨床試験 に失敗している。

脳卒中患者の集中治療体制の充実にともない、臨床で有効性が見直された脳保護療法として脳低温療法がある。脳低温療法は、脳の温度(脳温)を32-33℃に低下させ維持する療法であり、顕著な脳保護効果がある。このため、次第に注目

を浴びるようになっている。しかし、この療法には集中治療施設と複数の医療スタッフの24時間集中管理が必要であるため、一般治療法としての普及は難しい。ところで、5員複素環にベンゼンが縮合した2環性複素環のベンゼン環にアミノアシル基を有する化合物としては、次の化合物が報告されている。

1)鎮痛作用を有する、一般式

【化8】

$$R^3$$
 X
 X
 X
 R^1

[式中、 R^3 はアシルアミノ基などを示す。] で表される化合物(国際公開WO 0 2 \angle 0 8 5 8 6 6 号パンフレット)

2) 幹細胞・神経前駆細胞の増殖・分化作用を有する、一般式

【化9】

$$\mathbb{R}^3$$

$$\mathbb{R}^2$$

$$\mathbb{R}^1$$

[式中、Wはアシルアミノ基などを示す。] で表される化合物 (特開2002-348239号公報)。

3) ナトリウムチャンネル調節作用を有する式

【化10】

[式中、基NR 1 R 2 はアミノアシル基等を示す。] で表される化合物 (国際公

開W〇98/08842号パンフレット)。

[0003]

【発明が解決しようとする課題】

脳血管障害は大きく脳梗塞、脳出血、くも膜下出血の病型に分類される。その治療はX線CTまたはMRI画像診断などによる病型の確定診断を待っておこなう必要性があり、そのことが治療タイムウインドーを制限している。しかし、カンナビノイド受容体アゴニストは病型を選ばないことから、確定診断を必要とせず、治療タイムウインドーの課題を解決することができる。また、脳梗塞、脳出血、くも膜下出血などの脳血管障害、また頭部外傷、あるいは様々な炎症性疾患の予防・治療剤および診断薬などに有効であると期待される。さらに、低体温療法が必要とする重厚な集中治療施設および医療スタッフによる集中管理体制を必要せず、しかも低体温療法と同等の脳保護効果を発揮することが期待できる。

[0004]

したがって、本発明は、カンナビノイド受容体機能調節作用を有するベンゼン 環縮合 5 員複素環式化合物を提供することを目的とする。

[0005]

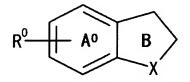
【課題を解決するための手段】

本発明者らは、鋭意探索した結果、ベンゼン縮合 5 員複素環にアミノアシル基を有した前記式(I_0)、(I)および(I')で示す化合物が予想外にも優れた、カンナビノイド受容体機能調節作用を有することを見出し、さらなる研究の結果、本発明を完成するに至った。

すなわち、本発明は、

(1) 式(I₀)

【化11】

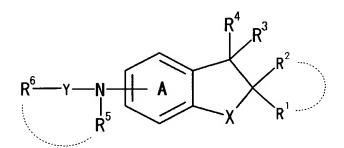


[式中、Xは酸素原子、置換されていてもよい硫黄原子、または置換されていてもよい窒素原子を示し、 R^0 はアシルアミノ基を示し、環 A^0 は R^0 以外に更に

置換基を有していてもよいベンゼン環を示し、環Bは置換されていてもよい5員 複素環を示す。]で表される化合物またはその塩あるいはそのプロドラッグを含 有するカンナビノイド受容体調節剤、

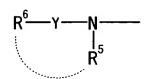
(2) 式(I_0)で表される化合物またはその塩あるいはそのプロドラッグが、式(I)

【化12】



[式中、X は酸素原子、置換されていてもよい硫黄原子、または置換されていてもよい窒素原子を示し、 R^1 、 R^2 、 R^3 および R^4 は、それぞれ独立して、水素原子、置換されていてもよい炭化水素基、置換されていてもよい複素環基、置換されていてもよいヒドロキシ基、置換されていてもよいメルカプト基、または置換されていてもよいアミノ基を示すか、あるいは R^2 と R^3 は一緒になって結合を形成してもよいか、または R^1 と R^2 は隣接する炭素原子と一緒になって置換されていてもよい環を形成してもよく、Y は R^3 になって置換されていてもよい環を形成してもよく、Y は R^4 になっての R^5 は水素原子または置換されていてもよい炭化水素基を示し、 R^6 は水素原子、置換されていてもよい炭化水素基、置換されていてもよいヒドロキシ基、または置換されていてもよい炭化水素基、置換されていてもよいヒドロキシ基、または置換されていてもよいアミノ基を示すか、あるいは R^5 と R^6 は隣接する炭素原子または硫黄原子および窒素原子と一緒になって置換されていてもよい環を形成してもよく、環 R^4 は

【化13】



(式中、各記号は前記と同意義を示す)で示される基以外に更に置換基を有していてもよいベンゼン環を示す。]で表される化合物またはそ

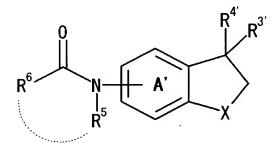
の塩あるいはそのプロドラッグである上記(1)記載の剤、

- (3) R^1 および R^2 がそれぞれ水素原子である上記 (2) 記載の剤、
- (4) R^1 および R^2 がそれぞれ C_{1-4} アルキル基である上記(2)記載の剤、
 - (5) R³が水素原子である上記(2)記載の剤、
- (6) R 4 が置換されていてもよいC $_{6-14}$ アリール基または置換されていてもよい $_{5\sim14}$ 員複素環である上記(2)記載の剤、
 - (7) R ⁵ が水素原子である上記(2)記載の剤、
- (8) R^6 が置換されていてもよいアルキル基または置換されていてもよいアミノ基であり、Yが-CO-である上記(2)記載の剤、
- (9) R^1 、 R^2 、 R^3 および R^4 が、それぞれ独立して、水素原子、置換されていてもよい炭化水素基、または置換されていてもよい複素環基、置換されていてもよいヒドロキシ基、置換されていてもよいメルカプト基、または置換されていてもよいアミノ基である上記(2)記載の剤、
 - (10) Xが酸素原子である上記(1)記載の剤、
- (11) R 0 が式(I_0)中に示す縮合複素環の5位に置換している上記(1)記載の剤、
- (12) 置換されていてもよい C_{6-14} アリールー C_{1-4} アルキル基が式(I_{0})中に示す縮合複素環の7位に更に置換している上記(11)記載の剤
- (13) 環 A^0 が、 R^0 以外に更に $1\sim3$ 個の C_{1-6} ア火キル基を有しているベンゼン環である上記(1)記載の剤、
- (14) 式(I_0) で表される化合物またはその塩がカンナビノイド受容体 アゴニストである上記(1)記載の剤、
- (15) カンナビノイド受容体がカンナビノイド・タイプ1受容体である上記(14)記載の剤、
- (16) 式(I_0)で表される化合物またはその塩がカンナビノイド受容体アンタゴニストである上記(1)記載の剤、
 - (17) カンナビノイド受容体がカンナビノイド・タイプ1受容体である上

- 記(16)記載の剤、
- (18) 脳血管障害急性期、脊髄損傷、頭部外傷、多発性硬化症、緑内障、 または喘息の予防・治療剤である上記(1)記載の剤、
- (19) 記憶障害、精神疾患、または肥満の予防・治療剤である上記(1) 記載の剤、

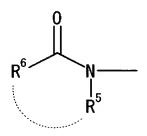
(20) 式(I')

【化14】



[式中、 R^{3} 'は水素原子、置換されていてもよい炭化水素基、置換されていてもよいヒドロキシ基、置換されていてもよいメルカプト基、または置換されていてもよいアミノ基を示し、 R^{4} 'は置換されていてもよいアリール基、または置換されていてもよい複素環基を示し、環A'は式

【化15】



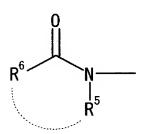
(式中、各記号は前記と同意義を示す)で示される基以外に更に置換基を有していてもよいベンゼン環を示し、他の記号は上記(2)と同意義を示す。]で表される化合物またはその塩、

- (21) R³が水素原子である上記(20)記載の化合物、
- (22) R 4 が置換されていてもよいC $_{6-14}$ アリール基、または置換されていてもよい $_{5}$ ~ $_{14}$ 員複素環基である上記(20)記載の化合物、
 - (23) R^{4} が置換されていてもよいフェニル基である上記 (20) 記載

の化合物、

- (24) Xが酸素原子である上記(20)記載の化合物、
- (25) 式

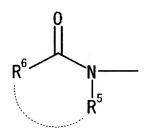
【化16】



(式中、各記号は前記と同意義を示す)で示される基が式(I')中に示す縮合 複素環の5位に置換している上記(20)記載の化合物、

(26) 環Aが、式

【化17】



(式中、各記号は前記と同意義を示す)で示される基以外に更に $1 \sim 3$ 個の C_1 -6 アルキル基を有しているベンゼン環である上記(20)記載の化合物、

- (27) 上記(20)記載の化合物のプロドラッグ、
- (28) 上記(20)記載の化合物または上記(27)記載のプロドラッグ からなる医薬、および
- (29) 上記(20)記載の化合物または上記(27)記載のプロドラッグ および医薬上許容される担体を含む医薬組成物、等を提供するものである。

【発明の実施の形態】

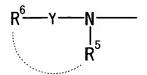
前記式 (I_0) で表される化合物またはその塩 $[以下、単に化合物 (I_0)$ と略記する場合がある。] として好ましくは前記式 (I) で表される化合物 [以下、単に化合物 (I) と略記する場合がある。] またはその塩である。化合物 (I)

 $_0$)および化合物($_{\rm I}$)に包含される、前記式($_{\rm I}$ ')で表される化合物またはその塩 [以下、単に化合物($_{\rm I}$ ')と略記する場合がある。] は新規化合物である。

[0006]

前記式中のR⁰が示すアシルアミノ基としては、例えば、式

【化18】



[式中、Yは、-CO-、-SO-、または $-SO_2-$ を示し、 R^5 は、水素原子または置換されていてもよい炭化水素基を示し、 R^6 は、水素原子、置換されていてもよい炭化水素基、置換されていてもよいヒドロキシ基、または置換されていてもよいアミノ基を示すか、あるいは、 R^5 と R^6 は隣接する炭素原子または硫黄原子および窒素原子と一緒になって置換されていてもよい環を形成してもよい。〕で表されるアシルアミノ基などが挙げられる。

ここで、Yとしては-CO-が好ましく、R⁵としては水素原子等が好ましく、R⁶としては置換されていてもよい炭化水素基および置換されていてもよいアミノ基等が好ましい。

[0007]

 R^5 および R^6 で示される「置換されていてもよい炭化水素基」の炭化水素基としては、例えば、鎖状又は環状炭化水素基(例、アルキル、アルケニル、アルキニル、シクロアルキル、シクロアルケニル、シクロアルカンジエニル、アリール等)等が挙げられる。このうち、炭素数 $1\sim16$ 個の鎖状又は環状炭化水素基等が好ましい。 R^6 については、なかでも、アルキルが好ましい。

「アルキル」としては、例えば C_{1-10} アルキル(例、メチル、エチル、n-1 ープロピル、イソプロピル、n-1 チル、n-1 チル、n-1 チル、n-1 チル、n-1 ナル、n-1 ナルブチル、n-1 カージメチルブチル、n-1 カージメチルブチル、n-1 カージメチルブチル、n-1 カージメチルブチル、n-1 カージメチルブチル、n-1

チル、1-メチルヘプチル、1-エチルヘキシル、n-オクチル、1-メチルヘ プチル、ノニル等)等が好ましい。なかでも、R⁵についてはC₁₋₆アルキル が更に好ましく、 C_{1-4} アルキルが特に好ましい。一方、 R^6 については C_2 -10 アルキルが更に好ましく、 C_{2-6} アルキルが特に好ましい。

「アルケニル」としては、例えばC₂₋₆アルケニル(例、ビニル、アリル、 イソプロペニル、2-メチルアリル、1-プロペニル、2-メチル-1-プロペ ニル、1-ブテニル、2-ブテニル、3-ブテニル、2-エチル-1-ブテニル 、2-メチル-2-ブテニル、3-メチル-2-ブテニル、1-ペンテニル、2 ーペンテニル、3ーペンテニル、4ーペンテニル、4ーメチルー3ーペンテニル 、1-ヘキセニル、2-ヘキセニル、3-ヘキセニル、4-ヘキセニル、5-ヘ キセニル等)等が好ましい。

「アルキニル」としては、例えばC2-6アルキニル(例、エチニル、1-プ ロピニル、2ープロピニル、1ーブチニル、2ーブチニル、3ーブチニル、1ー ペンチニル、2-ペンチニル、3-ペンチニル、4-ペンチニル、1-ヘキシニ ル、2-ヘキシニル、3-ヘキシニル、4-ヘキシニル、5-ヘキシニル等)等 が好ましい。

「シクロアルキル」としては、例えばC3-6シクロアルキル(例、シクロプ ロピル、シクロブチル、シクロペンチル、シクロヘキシル等)等が好ましい。

「シクロアルケニル」としては、例えば C _{3 − 6} シクロアルケニル(例、 2 − シクロペンテンー1ーイル、3-シクロペンテン-1-イル、2-シクロヘキセ ンー1-イル、3-シクロヘキセン-1-イル、1-シクロブテン-1-イル、 1-シクロペンテン-1-イル等) 等が好ましい。

「シクロアルカンジエニル」としては、例えばC₅-6シクロアルカンジエニ ル(例、2,4-シクロペンタンジエン-1-イル、2,4-シクロヘキサンジエ ン-1-イル、2,5-シクロヘキサンジエン-1-イル等) 等が好ましい。

「アリール」としては、例えばC6-14アリール(例、フェニル、1-ナフ チル、2-ナフチル、ビフェニリル、アンスリル等)等が好ましい。

[0008]

「置換されていてもよい炭化水素基」の「置換基」としては、例えば(1)ハ

ロゲン原子(例、フッ素、塩素、臭素、ヨウ素等)、(2)C1-3アルキレン ジオキシ(例、メチレンジオキシ、エチレンジオキシ等)、(3)ニトロ、(4)シアノ、(5)ハロゲン化されていてもよい C_{1-6} アルキル、(6)ハロゲ ン化されていてもよいC _{2 ー 6} アルケニル、(7)ハロゲン化されていてもよい C_{2-6} アルキニル、(8) ハロゲン化されていてもよい C_{3-6} シクロアルキ ν 、(9) C_{6-14} アリール(例、フェニル、1-ナフチル、2-ナフチル、 ビフェニリル、アンスリル等)、(10)ハロゲン化されていてもよいС1-6 アルコキシ、(11) ハロゲン化されていてもよい C_{1-6} アルキルチオ又はメ ルカプト、(12) ヒドロキシ、(13) アミノ、(14) モノー C_{1-6} アル キルアミノ(例、メチルアミノ、エチルアミノ等)、(15)モノーC6-14 アリールアミノ(例、フェニルアミノ、1ーナフチルアミノ、2ーナフチルアミ ノ等)、(16)ジー C_{1-6} アルキルアミノ(例、ジメチルアミノ、ジエチル アミノ等)、(17) ジー C_{6-14} アリールアミノ(例、ジフェニルアミノ等)、(18) アシル、(19) アシルアミノ、(20) アシルオキシ、(21) 置換されていてもよい5~7員飽和環状アミノ、(22)5~10員芳香族複素 環基(例、2-又は3-チエニル、2-,3-又は4-ピリジル、2-,3-、 4-, 5-又は8-キノリル、1-, 3-, 4-又は5-イソキノリル、1-, 2-又は3-インドリル、2-ベンゾチアゾリル、2-ベンゾ [b] チエニル、 ベンゾ [b] フラニル等)、(23)スルホ、(24) C_{6-14} アリールオキ シ(例、フェニルオキシ、ナフチルオキシ等)、(25)オキソ等が挙げられる

該「炭化水素基」は、例えば上記置換基を、置換可能な位置に1~5個、好ま しくは1~3個有していてもよく、置換基数が2個以上の場合、各置換基は同一 又は異なっていてもよい。

[0009]

前記「ハロゲン化されていてもよいС1-6アルキル」としては、例えば1~ 5個、好ましくは1~3個のハロゲン原子(例、フッ素、塩素、臭素、ヨウ素等)を有していてもよいC₁₋₆アルキル(例、メチル、エチル、プロピル、イソ プロピル、ブチル、イソブチル、sec-ブチル、tert-ブチル、ペンチル 前記「ハロゲン化されていてもよい C_{2-6} アルケニル」としては、例えば $1 \sim 5$ 個、好ましくは $1 \sim 3$ 個のハロゲン原子(例、フッ素、塩素、臭素、ヨウ素等)を有していてもよい C_{2-6} アルケニル(例、ビニル、アリル、イソプロペニル、ブテニル、イソブテニル、secーブテニル等)等が挙げられる。具体例としては、ビニル、アリル、イソプロペニル、ブテニル、イソブテニル、secーブテニル、3, 3, 3-トリフルオロー1-プロペニル、4, 4, 4-トリフルオロー1-ブテニル等が挙げられる。

前記「ハロゲン化されていてもよい C_{2-6} アルキニル」としては、例えば1 ~5個、好ましくは1 ~3個のハロゲン原子(例、フッ素、塩素、臭素、ヨウ素等)を有していてもよい C_{2-6} アルキニル(例、エチニル、プロパルギル、ブチニル、1- へキシニル等)等が挙げられる。具体例としては、エチニル、プロパルギル、ブチニル、ブラールギル、ブチニル、1- へキシニル、1- のキシニル、1- のキシニル等が挙げられる。

前記「ハロゲン化されていてもよい C_{3-6} シクロアルキル」としては、例えば $1\sim5$ 個、好ましくは $1\sim3$ 個のハロゲン原子(例、フッ素、塩素、臭素、ヨウ素等)を有していてもよい C_{3-6} シクロアルキル(例、シクロプロピル、シクロブチル、シクロペンチル、シクロヘキシル等)等が挙げられる。具体例としては、シクロプロピル、シクロブチル、シクロペンチル、シクロヘキシル、4,4-ジクロロシクロヘキシル、2,2,3,3-テトラフルオロシクロペンチル、4-クロロシクロヘキシル等が挙げられる。

前記「ハロゲン化されていてもよい C_{1-6} アルコキシ」としては、例えば $1\sim 5$ 個、好ましくは $1\sim 3$ 個のハロゲン原子(例、フッ素、塩素、臭素、ヨウ素

等)を有していてもよい C_{1-6} アルコキシ(例、メトキシ、エトキシ、プロポキシ、イソプロポキシ、ブトキシ、イソブトキシ、secーブトキシ、ペンチルオキシ、ヘキシルオキシ等)等が挙げられる。具体例としては、例えばメトキシ、ジフルオロメトキシ、トリフルオロメトキシ、エトキシ、2,2,2ートリフルオロエトキシ、プロポキシ、イソプロポキシ、ブトキシ、4,4,4ートリフルオロブトキシ、イソブトキシ、secーブトキシ、ペンチルオキシ、ヘキシルオキシ等が挙げられる。

前記「ハロゲン化されていてもよい C_{1-6} アルキルチオ」としては、例えば $1\sim 5$ 個、好ましくは $1\sim 3$ 個のハロゲン原子(例、フッ素、塩素、臭素、ヨウ素等)を有していてもよい C_{1-6} アルキルチオ(例、メチルチオ、エチルチオ、-プロピルチオ、イソプロピルチオ、ブチルチオ、sec-ブチルチオ、tert-ブチルチオ等)等が挙げられる。具体例としては、メチルチオ、ジフルオロメチルチオ、トリフルオロメチルチオ、エチルチオ、プロピルチオ、イソプロピルチオ、ブチルチオ、4,4,4-トリフルオロブチルチオ、ペンチルチオ、ヘキシルチオ等が挙げられる。

[0010]

前記「アシル」としては、例えばホルミル、カルボキシ、カルバモイル、 C_1 $_{-6}$ アルキルーカルボニル(例、アセチル、プロピオニル等)、 C_{3-6} シクロアルキルーカルボニル(例、シクロプロピルカルボニル、シクロペンチルカルボニル、シクロヘキシルカルボニル等)、 C_{1-6} アルコキシーカルボニル(例、メトキシカルボニル、エトキシカルボニル、プロポキシカルボニル、tert-プトキシカルボニル等)、 C_{6-1} 4 アリールーカルボニル(例、ベンゾイル、1- ナフトイル、2- ナフトイル等)、 C_{7-1} 6 アラルキルーカルボニル(例、フェニルアセチル、フェニルプロピオニル等)、 C_{6-1} 4 アリールオキシーカルボニル(例、フェノキシカルボニル等)、 C_{7-1} 6 アラルキルオキシーカルボニル(例、フェノキシカルボニル等)、 C_{7-1} 6 アラルキルオキシーカルボニル(例、フェノキシカルボニル等)、 C_{7-1} 6 アラルキルオキシーカルボニル(例、 C_{7-1} 6 アラルキルオキシーカルボニル(例、 C_{7-1} 6 アラルキルオキシーカルボニル(例、 C_{7-1} 7 アラルキルオキシーカルボニル(例、 C_{7-1} 7 アラルキルオキシカルボニルド)、 C_{7-1} 8 アラルキルオキシーカルボニル(例、 C_{7-1} 7 アラルキルオキシカルボニルギニル(例、 C_{7-1} 8 アラルキルオキシカルボニル等)、 C_{7-1} 7 アラルキルオキシカルボニル等)、 C_{7-1} 8 アラル・ボニル等)、 C_{7-1} 7 アラル・ボニル(例、 C_{7-1} 7 アラル・ボニル(の、 C_{7-1} 7 アラル・ボニル・ C_{7-1} 7 アラル・ボニル・ C_{7-1} 7 アラル・ボニル・ C_{7-1} 8 アラル・ボニル・ C_{7-1} 7 アラル・ボニル(の、 C_{7-1} 7 アラル・ C_{7-

、モノー C_{1-6} アルキルーカルバモイル(例、メチルカルバモイル、エチルカルバモイル等)、ジー C_{1-6} アルキルーカルバモイル(例、ジメチルカルバモイル、ジエチルカルバモイル、エチルメチルカルバモイル等)、 C_{6-1} 4アリールーカルバモイル(例、フェニルカルバモイル、1-ナフチルカルバモイル、2-ナフチルカルバモイル等)、チオカルバモイル、5又は6 員複素環カルバモイル(例、2-ピリジルカルバモイル、3-ピリジルカルバモイル、4-ピリジルカルバモイル、2-チエニルカルバモイル、3-チエニルカルバモイル等)、 C_{1-6} アルキルスルホニル(例、メチルスルホニル、エチルスルホニル等)、 C_{1-6} アルキルスルホニル(例、フェニルスルホニル、1-ナフチルスルホニル、1-ナフチルスルホニル、1-ナフチルスルホニル、1-ナフチルスルホニル、1-ナフチルスルホニル、1-ナフチルスルカフィニル(例、メチルスルフィニル、1-ナフチルスルフィニル(例、フェニルスルフィニル(例、フェニルスルフィニル(例、フェニルスルフィニル(例、フェニルスルフィニル、1-ナフチルスルフィニル、1-ナフチルスルフィニル、1-ナフチルスルフィニル、1-ナフチルスルフィニル、1-ナフチルスルフィニル、1-ナフチルスルフィニル、1-ナフチルスルフィニル、1-ナフチルスルフィニル、1-ナフチルスルフィニル、1-ナフチルスルフィニル、1-ナフチルスルフィニル、1-ナフチルスルフィニル、1-ナフチルスルフィニル、1-ナフチルスルフィニル、1-ナフチルスルフィニル。

前記「アシルアミノ」としては、例えばホルミルアミノ、 C_{1-6} アルキルーカルボニルアミノ(例、アセチルアミノ等)、 C_{6-14} アリールーカルボニルアミノ(例、フェニルカルボニルアミノ、ナフチルカルボニルアミノ等)、 C_{1-6} アルコキシーカルボキニルアミノ(例、メトキシカルボニルアミノ、エトキシカルボニルアミノ、プロポキシカルボニルアミノ、ブトキシカルボニルアミノ、ブロポキシカルボニルアミノ、ブトキシカルボニルアミノ、チンスルホニルアミノ、(例、メチルスルホニルアミノ、エチルスルホニルアミノ等)、 C_{6-14} アリールスルホニルアミノ(例、フェニルスルホニルアミノ、2-ナフチルスルホニルアミノ、1-ナフチルスルホニルアミノ等)等が挙げられる。

前記「アシルオキシ」としては、例えば C_{1-6} アルキルーカルボニルオキシ (例、アセトキシ、プロピオニルオキシ等)、 C_{6-14} アリールーカルボニルオキシ (例、ベンゾイルオキシ、ナフチルカルボニルオキシ等)、 C_{1-6} アルコキシーカルボニルオキシ (例、メトキシカルボニルオキシ、エトキシカルボニルオキシ、プロポキシカルボニルオキシ、ブトキシカルボニルオキシ等)、モノー C_{1-6} アルキルーカルバモイルオキシ(例、メチルカルバモイルオキシ、エチルカルバモイルオキシ等)、ジー C_{1-6} アルキルーカルバモイルオキシ(例

、ジメチルカルバモイルオキシ、ジエチルカルバモイルオキシ等)、C6-14 アリールーカルバモイルオキシ(例、フェニルカルバモイルオキシ、ナフチルカ ルバモイルオキシ等)、ニコチノイルオキシ等が挙げられる。

前記「置換されていてもよい5~7員飽和環状アミノ」の「5~7員飽和環状 アミノ」としては、例えばモルホリノ、チオモルホリノ、ピペラジンー1ーイル 、ピペリジノ、ピロリジンー1ーイル等が挙げられる。該「置換されていてもよ い5~7員飽和環状アミノ」の「置換基」としては、例えばC1-6アルキル(例、メチル、エチル、プロピル、イソプロピル、ブチル、イソブチル、sec-ブチ ル、tert-ブチル、ペンチル、ヘキシル等)、C₆₋₁₄アリール(例、フェニ ル、1-ナフチル、2-ナフチル、ビフェニリル、2-アンスリル等)、5~1 0 員芳香族複素環基(例、2-又は3-チエニル、2-, 3-又は4-ピリジル (2-, 3-, 4-, 5-又は8-キノリル、1-, 3-, 4-又は5-イソキノリル、1-, 2-又は3-インドリル、2-ベンゾチアゾリル、2-ベンゾ [b] チエニル、ベンゾ [b] フラニル等) 等が挙げられる。当該「5~7員飽和 環状アミノ」はかかる置換基を1~3個有していてもよい。

$[0\ 0\ 1\ 1]$

R 6 で示される「置換されていてもよいヒドロキシ基」および「置換されてい てもよいアミノ基」における置換基としては、R5およびR6で示される「置換 されていてもよい炭化水素基」の置換基と同様のものが挙げられる。当該「アミ ノ基」はかかる置換基を1~2個有してしてもよい。

[0012]

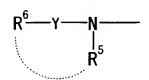
R5とR6が隣接する炭素原子および窒素原子と一緒になって形成してもよい 「環」としては、例えば、窒素原子以外に環構成原子として酸素原子、硫黄原子 および窒素原子等から選ばれたヘテロ原子を1~2個含んでいてもよい、5~7 員の飽和又は不飽和含窒素複素環(例、ピロリジンー2ーオン、チアゾリジンー 2-オン、チアゾリジン-4-オン、オキサゾリジン-2-オン、オキサゾリジ ンー4ーオン、イミダゾリジンー2ーオン、イミダゾリジンー4ーオン、ビペリ ジン-2-オン、チアジナン-4-オン、チオモルホリン-3-オン、アゼパン -2-オン、ジヒドロピロール-2-オン、ジヒドロピリジン-2-オン、ピリ

ジンー2ーオン、テトラヒドロアゼピンー2ーオン、ジヒドロアゼピンー2ーオン等)等が挙げられる。当該「含窒素複素環」が有する複素原子は好ましくは $1\sim2$ 種である。この「環」は、オキソ基の他に更に置換基を有していてもよく、当該「置換基」としては、 R^5 および R^6 で示される「置換されていてもよい炭化水素基」の置換基と同様のものが挙げられる。当該「置換基」の数は、例えば $1\sim5$ 個(好ましくは $1\sim3$ 個、更に好ましくは $1\sim2$ 個)である。

[0013]

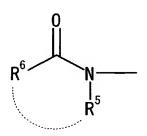
前記式中の環 A^0 が R^0 以外に更に有していてもよい置換基、前記式中の環Aが式

【化19】



(式中、各記号は前記と同意義を示す)で示される基以外に更に有していてもよい置換基、および前記式中の環A'が式

[11:20]



(式中、各記号は前記と同意義を示す)で示される基以外に更に有していてもよい置換基(以下、これらをまとめて単に環A等が更に有していてもよい置換基と称する場合がある。)としては、「置換されていてもよい炭化水素基」、「置換されていてもよいとドロキシ基」および「置換されていてもよいアミノ基」が挙げられる。当該「置換されていてもよい炭化水素基」、「置換されていてもよいヒドロキシ基」および「置換されていてもよいアミノ基」としては、それぞれR6で示される「置換されていてもよい炭化水素基」、「置換されていてもよいヒドロキシ基」および「置換されていてもよいアミノ基」と同様のものが挙げられ

る。

なかでも、置換されていてもよいアルキル基、ヒドロキシ基、およびアミノ基が好ましい。当該「置換されていてもよいアルキル基」のアルキル基としては、 C_{1-6} アルキル基(例、メチル、エチル、プロピル、イソプロピル、ブチル、イソブチル、secーブチル、tertーブチル、ペンチル、ヘキシル等)が好ましい。

特に、かかる置換基が式(I_0)、式(I)、および式(I')中に示す縮合複素環の7位(次式中、数字の7で示す。)に置換する場合、置換されていてもよい C_{6-1} 4rリールー C_{1-6} 7rルキル基もまた好ましい。当該「置換されていてもよい C_{6-1} 4rリールー C_{1-6} 7rルキル基」の「 C_{6-1} 4rリールー C_{1-6} 7rルキル基」としては、例えばベンジル、 α -メチルベンジル等が挙げられ。その置換基としては R_0 6で示される「置換されていてもよい炭化水素基」の置換基と同様の基が挙げられる。

【化21】

環A等が更に有していてもよい「置換基」の数は、例えば1~3個(好ましくは2~3個)である。置換基が複数個である場合、これらの置換基の全てが置換されていてもよいアルキル基であるか、あるいは少なくとも1つが置換されていてもよいアルキル基であり、残りがヒドロキシ基またはアミノ基であることが好ましい。

[0014]

前記式中の環Bで示される「置換されていてもよい5員複素環」の置換基としては、「置換されていてもよい炭化水素基」、「置換されていてもよいヒドロキシ基」、および「置換されていてもよいアミノ基」、ならびに「置換されていてもよい複素環基」および「置換されていてもよいメルカプト基」が挙げられる。

当該「置換されていてもよい炭化水素基」、「置換されていてもよいヒドロキシ基」、および「置換されていてもよいアミノ基」としては、それぞれR6で示される「置換されていてもよい炭化水素基」、「置換されていてもよいヒドロキシ基」、および「置換されていてもよいアミノ基」と同様の基が挙げられる。

当該「置換されていてもよい複素環基」の「複素環基」としては、5~14員 複素環基が好ましい。かかる5~14員複素環基としては、炭素原子以外に窒素 原子, 硫黄原子および酸素原子から選ばれるヘテロ原子1~3種を少なくとも1 個(好ましくは1~4個)含む5~14員複素環基(芳香族複素環基、飽和又は 不飽和の非芳香族複素環基)等が挙げられる。

当該「芳香族複素環基」としては、例えば炭素原子以外に窒素原子、硫黄原子および酸素原子から選ばれるヘテロ原子を1個以上(例えば1~4個)を含む5~14員(好ましくは5~10員)の芳香族複素環基等が挙げられる。具体的には、チオフェン、ベンゾチオフェン、ベンゾフラン、ベンズイミダゾール、ベンズオキサゾール、ベンゾチアゾール、ベンズイソチアゾール、ナフト [2,3-b] チオフェン、フラン、イソインドリジン、キサントレン、フェノキサチイン、ピロール、イミダゾール、ピラゾール、ピリジン、ピラジン、ピリミジン、ピリダジン、インドール、イソインドール、1H-インダゾール、プリン、4H-キノリジン、インキノリン、キノリン、フタラジン、ナフチリジン、キノキサリン、キナゾリン、シンノリン、カルバゾール、 β ーカルボリン、フェナシトリジン、アクリジン、フェナジン、チアゾール、イソチアゾール、フェノチアジン、オキサゾール、イソオキサゾール、フラザン、フェノキサジン等の芳香族複素環、又はこれらの環(好ましくは単環)が1ないし複数個(好ましくは1又は2個)の芳香環(例、ベンゼン環等)と縮合して形成された環から任意の水素原子を1個除いてできる基等が挙げられる。その例としては、2-,3-又は4-ピリ

ジル、2-, 3-, 4-, 5-又は8-キノリル、1-, 3-, 4-又は5-イソキノリル、1-, 2-又は3-インドリル、2-ベンゾチアゾリル、2-ベンゾ[b] チェニル、ベンゾ[b] フラニル、2-又は3-チェニル等が挙げられる。

当該「非芳香族複素環基」としては、例えばオキシラニル、アゼチジニル、オキセタニル、チエタニル、ピロリジニル、テトラヒドロフリル、チオラニル、ピペリジル、テトラヒドロピラニル、モルホリニル、チオモルホリニルおよびピペラジニルのような3~8員(好ましくは5又は6員)の飽和または不飽和の非芳香族複素環基等が挙げられる。

当該「置換されていてもよい複素環基」の置換基としては、R⁵およびR⁶で示される「置換されていてもよい炭化水素基」の置換基と同様のものが挙げられる。

当該「置換されていてもよいメルカプト基」の置換基としては、 R^5 および R^6 で示される「置換されていてもよい炭化水素基」の置換基と同様のものが挙げられる。

これらの任意の置換基は置換可能な位置に $1\sim5$ 個(好ましくは $1\sim4$ 個、さらに好ましくは $1\sim2$ 個)置換していてもよい。

あるいは、これらの置換基は、一緒になって環または結合を形成してもよい。 すなわち、環Bで示される「置換されていてもよい5員複素環」の5員複素環は 、飽和又は不飽和であってよく、その例としては、ジヒドロピロール、エテン、 ピロール、ジヒドロチオフェン、チオフェン、ジヒドロフラン、およびフラン等 が挙げられる。

[0015]

前記式中の R^1 、 R^2 、 R^3 、 R^3 、および R^4 で示される「置換されていてもよい炭化水素基」、「置換されていてもよい複素環基」、「置換されていてもよいヒドロキシ基」、「置換されていてもよいメルカプト基」および「置換されていてもよいアミノ基」は、環Bで示される「置換されていてもよい5員複素環」の置換基として前記したこれらの基と同様である。

 R^1 、 R^2 、 R^3 、および R^3 'としては、なかでも、水素原子、 C_{1-4} アル

キル基(例、メチル、エチル、プロピル、イソプロピル、ブチル、イソブチル、 sec-ブチル、 tert-ブチル等)等がそれぞれ好ましい。 R^3 および R^3 a については、水素原子等が更に好ましい。

また、 R^4 としては、なかでも、置換されていてもよいアリール基、および置換されていてもよい複素環基等が好ましい。

当該「置換されていてもよいアリール基」(および R^{4} で示される「置換されていてもよいアリール基」)の「アリール基」としては、例えば C_{6-14} アリール(例、フェニル、1ーナフチル、2ーナフチル、ビフェニリル、アンスリル等)等が挙げられる。当該「置換されていてもよいアリール基」の置換基としては、環Bで示される「置換されていてもよい5員複素環」の置換基としての「置換されていてもよい炭化水素基」の「置換基」と同様である。

当該「置換されていてもよい複素環基」(およびR⁴、で示される「置換されていてもよい複素環基」)の複素環基は、環Bで示される「置換されていてもよい5員複素環」の置換基としての「置換されていてもよい複素環基」と同様である。

[0016]

または R^1 と R^2 が隣接する炭素原子と一緒になって形成してもよい「置換されていてもよい環」の環としては、 $3\sim 8$ 員の同素または複素環が挙げられる。

「3~8員の同素環」としては、例えばC₃₋₈シクロアルカン等が挙げられる

「3~8員の複素環」としては、例えば炭素原子以外に窒素原子, 硫黄原子および酸素原子から選ばれるヘテロ原子を1~4個含む3~8員複素環(例、アジリジン、アゼチジン、モルホリン、チオモルホリン、ピペラジン、ピペリジン、ピロリジン、ヘキサメチレンイミン、ヘプタメチレンイミン、ヘキサヒドロピリミジン等)が挙げられる。

R¹とR²は隣接する炭素原子と一緒になって形成してもよい「置換されていてもよい環」の「置換基」としては、前記R⁵およびR⁶で示される「置換されていてもよい炭化水素基」の「置換基」と同様のものが同個数用いられる。

[0017]

【化22】

$$R_{\circ}$$
, R_{\circ} R_{\circ} R_{\circ}

(式中、各記号は前記と同意義を示す)で示される基は、それぞれ式(I_0)、式(I)、および式(I')中に示す縮合複素環の5位に置換していることが好ましい。すなわち、それぞれ式(I_0)、式(I)、および式(I')で表される化合物としては、それぞれ、

【化23】

$$R^0$$
 S A^0 B R^6 Y R^5 A R^2 R^6 R^5 R^5 R^5 R^6 R^6

(式中、環近傍の数字は、位置番号を示す) が好ましい。

[0018]

式(I_0)、式(I)、および式(I')で表される化合物(以下、これらをまとめて化合物(I)等と略記する場合がある。)の塩としては、当該化合物がカルボキシル基等の酸性基を有する場合、無機塩基(例、ナトリウム、カリウム等のアルカリ金属、カルシウム、マグネシウム等のアルカリ土類金属、亜鉛、鉄、銅等の遷移金属等)や有機塩基(例、トリメチルアミン、トリエチルアミン、ピリジン、ピコリン、エタノールアミン、ジエタノールアミン、トリエタノールアミン、ジシクロヘキシルアミン、I0、I1、I1、I2、I2、I3、I3、I3、I4、I4、I5 、I5 、I6 、I6 、I7 、I8 、I8 、I9 、

一方、化合物(I)等がアミノ基等の塩基性基を有する場合、無機酸や有機酸 (例、塩酸、硝酸、硫酸、燐酸、炭酸、重炭酸、ギ酸、酢酸、プロピオン酸、ト リフルオロ酢酸、フマール酸、シュウ酸、酒石酸、マレイン酸、クエン酸、コハク酸、リンゴ酸、メタンスルホン酸、ベンゼンスルホン酸、pートルエンスルホン酸等)、アスパラギン酸、グルタミン酸などの酸性アミノ酸等との塩が挙げられる。

化合物(I)等のプロドラッグは、生体内における生理条件下で酵素や胃酸等 による反応により、すなわち酵素的に酸化、還元、加水分解等を起こすか、ある いは胃酸等により加水分解などを起こして当該化合物に変化する化合物をいう。 かかるプロドラッグとしては、化合物(I)等のアミノ基がアシル化、アルキル 化、りん酸化された化合物(例、化合物(I)等のアミノ基がエイコサノイル化 、アラニル化、ペンチルアミノカルボニル化、(5-メチル-2-オキソー1. 3-ジオキソレン-4-イル)メトキシカルボニル化、テトラヒドロフラニル化 、ピロリジルメチル化、ピバロイルオキシメチル化、tert-ブチル化された 化合物など);化合物(I)等の水酸基がアシル化、アルキル化、りん酸化、ほ う酸化された化合物(例、化合物(I)等の水酸基がアセチル化、パルミトイル 化、プロパノイル化、ピバロイル化、サクシニル化、フマリル化、アラニル化、 ジメチルアミノメチルカルボニル化された化合物など);本発明の化合物のカル ボキシル基がエステル化、アミド化された化合物(例、本発明の化合物のカルボ キシル基がエチルエステル化、フェニルエステル化、カルボキシメチルエステル 化、ジメチルアミノメチルエステル化、ピバロイルオキシメチルエステル化、エ トキシカルボニルオキシエチルエステル化、フタリジルエステル化、(5-メチ ルー2ーオキソー1、3ージオキソレンー4ーイル) メチルエステル化、シクロ ヘキシルオキシカルボニルエチルエステル化、メチルアミド化された化合物など) ;等が挙げられる。これらの化合物は自体公知の方法によって化合物(I)等 から製造することができる。

また、かかるプロドラッグは、広川書店1990年刊「医薬品の開発」第7巻 分子設計163頁から198頁に記載されているような、生理的条件で化合物(I)等に変化するものであってもよい。

[0019]

次に、本発明の化合物(Ⅰ)等の製造法について説明する。

本発明の化合物(I)等は以下に示す方法またはそれらに準じた方法により製造することができる。

以下の反応式の略図中の化合物の各記号は特に断りのない限り前記と同意義を示す。反応式中の化合物は塩を形成している場合も含み、該塩としては、例えば、化合物(I)等と同様のものが挙げられる。

[0020]

化合物(I)は、次の反応式1に記載の方法によって製造することができる。 反応式1

【化24】

反応式1中、Lは脱離基を示し、R⁷は環Aが式

【化25】

(式中、各記号は前記と同意義を示す)で示される基またはそれに対応する基以外に更に有していてもよい置換基を示し、R 8 は R 6 で示される置換されていてもよいアミノ基から>N H基を除いた基を示し、他の記号は前記と同意義である

化合物(I)は、化合物(II)を、化合物(IIIa)、化合物(IIIb)または化合物(IV)と、所望により塩基または酸の存在下で反応させることにより製造できる。

化合物(IIIa)、化合物(IIIb) または化合物(IV) は、市販品にて入手でき、また、自体公知の方法またはこれらに準じた方法に従って製造することもできる。

Lで示される「脱離基」としては、例えばヒドロキシ、ハロゲン原子(例えば

28/

、フッ素、塩素、臭素、ヨウ素など)、ハロゲン化されていてもよいC₁₋₅ア ルキルスルホニルオキシ(例、メタンスルホニルオキシ、エタンスルホニルオキ シ、トリクロロメタンスルホニルオキシ等)、置換されていてもよいC6-10 アリールスルホニルオキシ、置換されていてもよいフェニル基、置換されていて もよい2-チオベンゾチアゾール等が挙げられる。

化合物(IIIa)、化合物(IIIb)または化合物(IV)の使用量は、化合物(II) 1 モルに対し、約1.0ないし10モル、好ましくは約1.0ないし2.0モル である。

「塩基」としては、例えば、炭酸ナトリウム、炭酸カリウム、炭酸セシウム、 炭酸水素ナトリウム等の塩基性塩類、ピリジン、ルチジン等の芳香族アミン類、 トリエチルアミン、トリプロピルアミン、トリブチルアミン、シクロヘキシルジ メチルアミン、4-ジメチルアミノピリジン、N-メチルピペリジン、N-メチ ルピロリジン、N-メチルモルホリン等の第3級アミン類、水素化ナトリウム、 水素化カリウム等のアルカリ金属水素化物類、ナトリウムアミド、リチウムジイ ソプロピルアミド、リチウムヘキサメチルジシラジド等の金属アミド類、ナトリ ウムメトキシド、ナトリウムエトキシド、カリウム第三ブトキシド等の金属アル コキシド類等が挙げられる。

「酸」としては、例えばメタンスルホン酸、p-トルエンスルホン酸、カンフ ァースルホン酸等が挙げられる。

「塩基」の使用量は、化合物(II)に対し、約0.1ないし10当量、好まし くは0.8ないし2当量である。

「酸」の使用量は、化合物(II)に対し、約0.1ないし10当量、好ましく は0.8ないし3当量である。

本反応は無溶媒または反応に不活性な溶媒を用いて行うのが有利である。この ような溶媒としては反応が進行する限り特に限定されないが、例えばジエチルエ ーテル、テトラヒドロフラン、ジオキサン、1.2-ジメトキシエタンなどのエ ーテル類、ベンゼン、トルエン、シクロヘキサン、ヘキサンなどの炭化水素類、 N、Nージメチルホルムアミド、N、Nージメチルアセトアミドなどのアミド類 、ジクロロメタン、クロロホルム、四塩化炭素、1,2-ジクロロエタンなどの

29/

ハロゲン化炭化水素類、アセトニトリル、プロピオニトリルなどのニトリル類、 ジメチルスルホキシドなどのスルホキシド類、ピリジン、ルチジン、キノリンな どの含窒素芳香族炭化水素類などの溶媒またはこれらの混合溶媒などが好ましい 。反応温度は約−40ないし150℃、好ましくは0ないし100℃である。反 応時間は通常5分ないし24時間、好ましくは10分ないし5時間である。

以上のようにして得られた生成物(I)は常法に従って反応混合物から単離で き、再結晶、蒸留、クロマトグラフィーなどの分離手段により容易に精製するこ とができる。

別法として、化合物(II)と化合物(IIIa)とを、適当な縮合剤の存在下反応 させても良い。

化合物 (IIIa) の使用量は、化合物 (II) 1モルに対し、約0.8ないし約1 0.0モル、好ましくは、約0.8ないし約2.0モルである。

「縮合剤」としては、例えば、N,N'-ジシクロヘキシルカルボジイミド、 1-エチル-3- (3-ジメチルアミノプロピル) カルボジイミド (WSC) 塩 酸塩等のN,N'-ジカルボイミド類、N,N'-カルボニルイミダゾール等のア ゾライト類、N-エトキシカルボニルー2-エトキシー1, 2-ジヒドロキノリ ン、シアノリン酸ジエチル、オキシ塩化リン、無水酢酸等の脱水剤、2-クロロ メチルピリジニウムヨージド、2-フルオロー1-クロロメチルピリジニウムヨ ージド等の2-ハロゲノピリジニウム塩などが用いられる。

縮合剤の使用量は、化合物(II)1モルに対し、約0.8ないし約5.0モル 、好ましくは、約1.0ないし約3.0モルである。

また所望により、縮合剤とともに、塩基を共存させて反応させてもよい。「塩 基」としては、例えば酢酸カリウム、酢酸ナトリウム等の塩基性塩類、トリエチ ルアミン、トリプロピルアミン、トリブチルアミン、シクロヘキシルジメチルア ミン、4 - ジメチルアミノピリジン、N - メチルピペリジン、N - メチルピロリ ジン、N-メチルモルホリン等の第3級アミン類、1-ヒドロキシ-1H-ベン ゾトリアゾール(HOBt)―水和物などが挙げられる。塩基の使用量は、化合 物(II) 1モルに対し、約0.5ないし約5.0モル、好ましくは、約2.0な いし約3.0モルである。

本反応は反応に不活性な溶媒を用いて行うのが有利である。このような溶媒としては、例えばメタノール、エタノール、プロパノール等のアルコール類、ヘキサン、シクロヘキサン、ベンゼン、トルエン、キシレン等の炭化水素類、ジエチルエーテル、ジイソプロピルエーテル、テトラヒドロフラン、ジオキサン、1,2ージメトキシエタンなどのエーテル類、N,Nージメチルホルムアミド、N,Nージメチルアセトアミドヘキサメチルホスホリックトリアミド等のアミド類、ジメチルスルホキシド等のスルホキシド類、ジクロロメタン、クロロホルム、四塩化炭素、1,2ージクロロエタン等のハロゲン化炭素類、アセトニトリル、プロピオニトリルなどのニトリル類、無水酢酸等の酸無水物類等の溶媒またはこれらの混合溶媒等が好ましい。

反応時間は通常約10分ないし約48時間、好ましくは約30分ないし約24時間である。反応温度は通常約-20ないし約150 \mathbb{C} 、好ましくは約0ないし約100 \mathbb{C} である。

生成物は反応液のまま、あるいは粗製物として次の反応に用いることもできるが、常法に従って反応混合物から単離することもでき、通常の分離手段(例、再結晶、蒸留、クロマトグラフィー等)により容易に精製することができる。

[0021]

R⁵が置換されていてもよいアルキル基の場合、化合物(I)は、次の反応式 2に記載の方法によっても製造できる。

反応式2

【化26】

反応式 2 中、 L^1 は脱離基であり、他の記号は前記と同意義である。

L¹で示される「脱離基」としては、例えば、ヒドロキシ、ハロゲン原子(例 、フッ素、塩素、臭素、ヨウ素等)、ハロゲン化されていてもよいC₁₋₅アル キルスルホニルオキシ(例、メタンスルホニルオキシ、エタンスルホニルオキシ 、トリクロロメタンスルホニルオキシ等)、置換されていてもよい C_{6-10} アリールスルホニルオキシ等が挙げられる。「置換されていてもよい C_{6-10} アリールスルホニルオキシ」としては、例えば C_{1-6} アルキル(例、メチル、エチル、プロピル、イソプロピル、ブチル、イソブチル、sec-ブチル、tert-ブチル、ペンチル、ヘキシル等)、 C_{1-6} アルコキシ(例、メトキシ、エトキシ、プロポキシ、イソプロポキシ、ブトキシ、イソブトキシ、sec-ブトキシ、ペンチルオキシ、ヘキシルオキシ等)およびニトロから選ばれる置換基を1ないし3個有していてもよい C_{6-10} アリールスルホニルオキシ(例、フェニルスルホニルオキシ、ナフチルスルホニルオキシ等)等が挙げられ、具体例としては、ベンゼンスルホニルオキシ、mーニトロベンゼンスルホニルオキシ、pートルエンスルホニルオキシ等が挙げられる。

化合物(Ia)を、化合物(I)に対応するアルキル化剤(V)と、所望により塩基の存在下で反応させる。

アルキル化剤 (V) の使用量は、化合物 (Ia) 1モルに対し約1.0ないし約10.0モル、好ましくは約1.0ないし約2.0モルである。

「塩基」としては、例えば、炭酸ナトリウム、炭酸カリウム、炭酸セシウム、炭酸水素ナトリウム等の塩基性塩類、ピリジン、ルチジン等の芳香族アミン類、トリエチルアミン、トリプロピルアミン、トリブチルアミン、シクロヘキシルジメチルアミン、4ージメチルアミノピリジン、N,Nージメチルアニリン、Nーメチルピペリジン、Nーメチルピロリジン、Nーメチルモルホリン等の第3級アミン類、水素化ナトリウム、水素化カリウム等のアルカリ金属水素化物類、ナトリウムアミド、リチウムジイソプロピルアミド、リチウムヘキサメチルジシラジド等の金属アミド類、トリウムメトキシド、ナトリウムエトキシド、カリウム第三ブトキシド等の金属アルコキシド類等が挙げられる。

塩基の使用量は、化合物(Ia) 1 モルに対し約1.0 ないし約10.0 モル、好ましくは約1.0 ないし約2.0 モルである。

本反応は反応に不活性な溶媒を用いて行うのが有利である。このような溶媒としては反応が進行する限り特に限定されないが、例えば、メタノール、エタノール、プロパノール等のアルコール類、ジエチルエーテル、テトラヒドロフラン、

ジオキサン、1,2-ジメトキシエタン等のエーテル類、ベンゼン、トルエン、シクロヘキサン、ヘキサン等の炭化水素類、N,N-ジメチルホルムアミド、N,N-ジメチルアセトアミド等のアミド類、ジクロロメタン、クロロホルム、四塩化炭素、1,2-ジクロロエタン等のハロゲン化炭化水素類、アセトニトリル、プロピオニトリル等のニトリル類、ジメチルスルホキシド等のスルホキシド類等の溶媒又はこれらの混合溶媒等が好ましい。

反応時間は通常約30分ないし約48時間、好ましくは約1時間ないし約24時間である。反応温度は通常約-20ないし約200℃、好ましくは約0ないし約150℃である。

[0022]

また化合物(I)に包含される化合物(Ib)は、次の反応式3に記載の方法によっても製造できる。

反応式3

【化27】

反応式3中、Mは金属を示し、他の記号は前記と同意義である。

式中、R ⁴ -Mで表される有機金属化合物(VII)は市販品にて入手でき、また、自体公知の方法、例えば第 4 版実験化学講座、 2 5 (日本化学会編)、丸善株式会社に記載の方法によっても製造できる。

反応式3に示すように、化合物(Ib)は、化合物(VI)を有機金属化合物(VII)と反応させることにより得られる。

有機金属化合物 (VII) としては、グリニャール試薬や有機リチウム試薬が好ましい。

化合物 (VII) の使用量は、化合物 (VI) 1モルに対し、約0.8ないし約30 モル、好ましくは、約1.0ないし約10モルである。

本反応は、無溶媒で行うか、反応に不活性な溶媒を用いて行うのが有利である

。このような溶媒としては、反応が進行する限り特に限定されないが、例えばヘキサン、シクロヘキサン、ベンゼン、トルエン、キシレン等の炭化水素類、ジエチルエーテル、ジイソプロピルエーテル、テトラヒドロフラン、ジオキサン、1,2ージメトキシエタンなどのエーテル類、クロロメタン、クロロホルム、四塩化炭素、1,2ージクロロエタン等のハロゲン化炭素類等の溶媒またはこれらの混合溶媒等が用いられる。

反応時間は通常約10分ないし約24時間、好ましくは約30分ないし約5時間である。反応温度は通常約-100ないし約120℃、好ましくは約-80ないし約60℃である。

生成物は粗製物として次の反応に用いることもできるが、常法に従って反応混合物から単離することもでき、通常の分離手段(例、再結晶、蒸留、クロマトグラフィー等)により容易に精製することができる。

[0023]

化合物(I)に包含される化合物(Ic)および化合物(Id)は、反応式3に記載の方法等で製造された化合物(Ib)から、次の反応式4に記載の各方法によってそれぞれ製造できる。

反応式4

【化28】

$$\mathbb{R}^{5}$$
 \mathbb{R}^{4} \mathbb{R}^{3} \mathbb{R}^{4} \mathbb{R}^{3} \mathbb{R}^{4} \mathbb{R}^{3} \mathbb{R}^{7} \mathbb{R}^{7} \mathbb{R}^{7} \mathbb{R}^{1} \mathbb{R}^{2} \mathbb{R}^{4} \mathbb{R}^{4} \mathbb{R}^{2} \mathbb{R}^{4} \mathbb{R}^{4} \mathbb{R}^{2} \mathbb{R}^{4} \mathbb{R}^{4}

反応式4中、各記号は前記と同意義である。

化合物 (Ib) を、公知の、アシル化反応、エーテル化反応、アミノ化反応、ハロゲン化反応、アルキル化反応のそれぞれ単独あるいはその2つ以上を組み合わせた反応に付し、化合物 (Ic) を製造できる。

例えば R^3 がアルコキシ(例、メトキシ、エトキシ、フェノキシ等)の場合、化合物(Ib)をアルコール(例、メタノール、エタノール、フェノール等)と酸触媒存在下反応させることにより化合物(Ic)が得られる。

「酸触媒」としては、ギ酸、酢酸、トリフルオロ酢酸、p-トルエンスルホン酸等の有機酸、硫酸、塩酸、臭化水素酸等の鉱酸、塩化亜鉛等のルイス酸などが用いられる。

アルコールの使用量は、化合物 (Ib) 1モルに対し、約0.8 モルないし過剰量である。酸触媒の使用量は、それぞれ化合物 (Ib) 1モルに対し、約0.1 ないし約100モル、好ましくは、約0.1 ないし約50モルである。

本反応は、無溶媒で行うか、反応に不活性な溶媒を用いて行うのが有利である。このような溶媒としては、反応が進行する限り特に限定されないが、例えばヘキサン、シクロヘキサン、ベンゼン、トルエン、キシレン等の炭化水素類、ジエチルエーテル、ジイソプロピルエーテル、テトラヒドロフラン、ジオキサン、1、2ージメトキシエタンなどのエーテル類、N,Nージメチルホルムアミド、N,Nージメチルアセトアミドヘキサメチルホスホリックトリアミド等のアミド類、ジメチルスルホキシド等のスルホキシド類、ジクロロメタン、クロロホルム、四塩化炭素、1、2ージクロロエタン等のハロゲン化炭素類、アセトニトリル、プロピオニトリルなどのニトリル類等の溶媒またはこれらの混合溶媒等が好ましい

反応時間は通常約10分ないし約48時間、好ましくは約30分ないし約12時間である。反応温度は通常約0ないし約200℃、好ましくは約25ないし約100℃である。

生成物は反応液のまま、あるいは粗製物として次の反応に用いることもできるが、常法に従って反応混合物から単離することもでき、通常の分離手段(例、再結晶、蒸留、クロマトグラフィー等)により容易に精製することができる。

また、化合物 (Id) は、化合物 (Ib) を還元的脱水反応に付すことにより製造

できる。

還元的脱水反応としては、自体公知の接触還元法、有機シリル試薬(アルキルシラン試薬等)を用いる方法等が挙げられる。

接触還元法では、化合物(Ib)を水素雰囲気下、金属触媒と反応させることにより化合物(Id)を製造できる。所望により適当な酸触媒を加えても良い。

「金属触媒」としては、ラネーニッケル、酸化白金、金属パラジウム、パラジウム付活性炭等が用いられる。「金属触媒」の使用量は、それぞれ化合物(Ib)に対して、通常約0.1ないし約1000重量%、好ましくは約1ないし約20重量%である。

「酸触媒」としては、ギ酸、酢酸、トリフルオロ酢酸、p-トルエンスルホン酸等の有機酸、硫酸、塩酸、臭化水素酸等の鉱酸などが用いられる。「酸触媒」の使用量は、それぞれ化合物(Ib)1モルに対し、約0.1ないし過剰量である。

本反応は、反応に不活性な溶媒を用いて行うのが有利である。このような溶媒として反応が進行する限り特に限定されないが、例えばメタノール、エタノール、プロパノールなどのアルコール類、ジエチルエーテル、テトラヒドロフラン、ジオキサン、1,2ージメトキシエタンなどのエーテル類、ベンゼン、トルエン、シクロヘキサン、ヘキサンなどの炭化水素類、N,Nージメチルホルムアミド、N,Nージメチルアセトアミドなどのアミド類、酢酸等の有機酸類、水等などの溶媒もしくはそれらの混合溶媒などが好ましい。水素圧は通常約1ないし約10気圧、好ましくは約1ないし約5気圧である。反応時間は通常約30分ないし約48時間、好ましくは約1ないし24時間である。反応温度は通常約0ないし約120℃、好ましくは約20ないし約80℃である。

生成物は触媒を除いた後、常法に従って反応混合物から単離することもでき、 通常の分離手段(例、再結晶、蒸留、クロマトグラフィー等)により容易に精製 することができる。

有機シリル試薬(アルキルシラン試薬)を用いる方法では、化合物(Id)は、 化合物(Ib)をアルキルシラン試薬および酸と反応させることにより製造できる

アルキルシラン試薬としては、例えば、トリエチルシラン、フェニルジメチル

シラン等が用いられる。「アルキルシラン試薬」の使用量は、それぞれ化合物(Ib) 1モルに対し、約0. 8ないし約20モル、好ましくは、約1ないし約5モ ルである。

酸としては、例えば、トリフルオロ酢酸などの有機酸が用いられる。酸の使用 量は、それぞれ化合物(Ib)1モルに対し、約0.1ないし過剰量である。

本反応は、無溶媒または反応に不活性な溶媒を用いて行うのが有利である。こ のような溶媒として反応が進行する限り特に限定されないが、例えばジエチルエ ーテル、テトラヒドロフラン、ジオキサン、1.2ージメトキシエタンなどのエ ーテル類、ベンゼン、トルエン、シクロヘキサン、ヘキサン等の炭化水素類、ジ クロロメタン、クロロホルム、四塩化炭素、1.2-ジクロロエタン等のハロゲ ン化炭素類、酢酸、トリフルオロ酢酸等の有機酸類等などの溶媒もしくはそれら の混合溶媒などが好ましい。

生成物は常法に従って反応混合物から単離することもでき、通常の分離手段(例、再結晶、蒸留、クロマトグラフィー等)により容易に精製することができる

[0024]

R4-Hで表される化合物(X)が、アミン類、アルコール類、チオール類、 フェノール類もしくはチオフェノール類の場合、このような化合物(X)に対応 する化合物(I)は、次の反応式5に記載の方法によっても製造できる。

反応式5

【化29】

反応式5中、各記号は前記と同意義である。

R 4 - Hで表される化合物(X)は市販品にて入手でき、また、自体公知の方 法によっても製造できる。

反応式4に従い、化合物(I)は、化合物(IX)と化合物(X)を酸触媒存在下あるいは塩基存在下反応させることにより得られる。

化合物(X)の使用量は、化合物(IX)1モルに対し約1モルないし約50 モルである。好ましくは、約1ないし約5モルである。

「酸触媒」としては、ギ酸、酢酸、トリフルオロ酢酸、p-トルエンスルホン酸等の有機酸、硫酸、塩酸、臭化水素酸等の鉱酸、塩化亜鉛等のルイス酸などが用いられる。

「塩基」としては、例えば炭酸ナトリウム、炭酸カリウム、炭酸セシウム、炭酸水素ナトリウムなどの塩基性塩類、ピリジン、ルチジンなどの芳香族アミン類、トリエチルアミン、トリプロピルアミン、トリブチルアミン、シクロヘキシルジメチルアミン、4ージメチルアミノピリジン、N,Nージメチルアニリン、Nーメチルピペリジン、Nーメチルピロリジン、Nーメチルモルホリンなどの第3級アミン類、水素化ナトリウム、水素化カリウムなどのアルカリ金属水素化物類、ナトリウムアミド、リチウムジイソプロピルアミド、リチウムヘキサメチルジシラジドなどの金属アミド類、ナトリウムメトキシド、ナトリウムエトキシド、カリウム第三ブトキシドなどの金属アルコキシド類などが挙げられる。

酸触媒の使用量は、化合物(IX) 1 モルに対し約 0 . 1 モルないし過剰量である。好ましくは、約 0 . 1 ないし約 5 0 モルである。

塩基の使用量は、化合物 (IX) 1 モルに対し約 1 . 0 ないし 5 . 0 モル、好ましくは約 1 . 0 ないし 2 . 0 モルである。

本反応は無溶媒で行うか、反応に不活性な溶媒を用いて行うのが有利である。このような溶媒としては反応が進行する限り特に限定されないが、例えばメタノール、エタノール、プロパノールなどのアルコール類、ジエチルエーテル、テトラヒドロフラン、ジオキサン、1,2ージメトキシエタンなどのエーテル類、ベンゼン、トルエン、シクロヘキサン、ヘキサンなどの炭化水素類、N,Nージメチルホルムアミド、N,Nージメチルアセトアミドなどのアミド類、ジクロロメタン、クロロホルム、四塩化炭素、1,2ージクロロエタンなどのハロゲン化炭化水素類、アセトニトリル、プロピオニトリルなどのニトリル類、ジメチルスルホキシドなどのスルホキシド類などの溶媒またはこれらの混合溶媒などが好まし

130

反応時間は通常約10分ないし約48時間、好ましくは約30分ないし約24時間である。反応温度は通常-20ないし200℃、好ましくは0ないし150℃である。

前記反応に代え、光延反応(シンセシス(Synthesis)、1981年 、第1~27頁)を用いることもできる。

反応は、化合物(X)と化合物(IX)中、 L^1 がOHである化合物とを、ア ゾジカルボキシレート類(例、ジエチルアゾジカルボキシレートなど)およびホ スフィン類(例、トリフェニルホスフィン、トリブチルホスフィンなど)の存在 下反応させる。

化合物 (X) の使用量は、化合物 (IX) 1モルに対し、約1.0ないし5.0モル、好ましくは約1.0ないし2.0モルである。

「アゾジカルボキシレート類」および「ホスフィン類」の使用量は、それぞれ化合物 (IX) 1 モルに対し、約 1.0 ないし 5.0 モル、好ましくは約 1.0 ないし 2.0 モルである。

本反応は反応に不活性な溶媒を用いて行うのが有利である。このような溶媒としては反応が進行する限り特に限定されないが、例えばジエチルエーテル、テトラヒドロフラン、ジオキサン、1,2ージメトキシエタンなどのエーテル類、ベンゼン、トルエン、シクロヘキサン、ヘキサンなどの炭化水素類、N,Nージメチルホルムアミド、N,Nージメチルアセトアミドなどのアミド類、ジクロロメタン、クロロホルム、四塩化炭素、1,2ージクロロエタンなどのハロゲン化炭化水素類、アセトニトリル、プロピオニトリルなどのニトリル類、ジメチルスルホキシドなどのスルホキシド類などの溶媒もしくはそれらの混合溶媒などが好ましい。

反応時間は通常 5 分ないし 4 8 時間、好ましくは 3 0 分ないし 2 4 時間である。反応温度は通常 - 2 0 ないし 2 0 0 ℃、好ましくは 0 ないし 1 0 0 ℃である。

生成物は反応液のまま、あるいは粗製物として次の反応に用いることもできるが、常法に従って反応混合物から単離することもでき、通常の分離手段(例、再結晶、蒸留、クロマトグラフィー等)により容易に精製することができる。

[0025]

 R^4 が置換されていてもよいアミノ基である場合、化合物(I)に包含される下記化合物(Id)は、次の反応式 6 に記載の還元的アミノ化反応によっても製造できる。

反応式6

【化30】

反応式 6 中、 R^4 は置換されていてもよいアミノ基であり、他の記号は前記と同意義である。

化合物 (Id) は化合物 (VI) とアミンである化合物 (X) とを縮合させ、還元 剤で還元することにより製造される。

化合物 (X) の使用量は、化合物 (VI) 1 モルに対し、約1.0 ないし約5.0 モル、好ましくは約1.0 ないし約2.0 モルである。

「還元剤」としては、水素化ホウ素ナトリウム、シアノ水素化ホウ素ナトリウム、水素化リチウムアルミニウム等の金属水素化物類、ボランテトラヒドロフラン錯体等のボラン類、トリエチルシラン等のヒドロシラン類、あるいはギ酸等が用いられる。また所望により還元剤とともに酸触媒を加えても良い。酸触媒としては、例えば塩酸、臭化水素酸、硫酸等の鉱酸類、メタンスルホン酸、p-トルエンスルホン酸等のスルホン酸類、酢酸、プロピオン酸、トリフロオロ酢酸等の有機酸類、塩化亜鉛、塩化アルミニウム等のルイス酸類等が用いられる。

「還元剤」の使用量は、それぞれ化合物 (VI) 1 モルに対し、約0.25ないし約5.0 モル、好ましくは約0.5ないし約2.0 モルである。

用いる酸触媒の量は、例えば鉱酸類の場合、通常化合物 (VI) 1 モルに対し約 1 ないし約 1 0 0 モル、好ましくは約 1 ないし約 2 0 モルである。

本反応は反応に不活性な溶媒を用いて行うのが有利である。このような溶媒と

しては反応が進行する限り特に限定されないが、例えばメタノール、エタノール、プロパノール等のアルコール類、ジエチルエーテル、テトラヒドロフラン、ジオキサン、1,2ージメトキシエタン等のエーテル類、ベンゼン、トルエン、シクロヘキサン、ヘキサン等の炭化水素類、N,Nージメチルホルムアミド、N,Nージメチルアセトアミド等のアミド類、ジクロロメタン、クロロホルム、四塩化炭素、1,2ージクロロエタンなどのハロゲン化炭化水素類、アセトニトリル、プロピオニトリルなどのニトリル類等の溶媒もしくはそれらの混合溶媒等が好ましい。

反応時間は通常約5分ないし約48時間、好ましくは約30分ないし約24時間である。反応温度は通常約-20ないし約200 \mathbb{C} 、好ましくは約0ないし約100 \mathbb{C} である。

反応は、化合物 (VI) と化合物 (X) とを縮合後、還元剤で還元するかわりに、水素雰囲気下種々の触媒を共存させた接触水素化反応によっても製造される。使用される触媒としては、酸化白金、白金付活性炭、パラジウム付活性炭、ニッケル、銅-クロム酸化物、ロジウム、コバルト、ルテニウム等が用いられる。触媒の使用量は、化合物 (VI) に対して約0.1ないし約1000重量%、好ましくは約1ないし約1000重量%である。

本反応は反応に不活性な溶媒を用いて行うのが有利である。このような溶媒としては反応が進行する限り特に限定されないが、例えばメタノール、エタノール、プロパノール等のアルコール類、ジエチルエーテル、テトラヒドロフラン、ジオキサン、1,2-ジメトキシエタン等のエーテル類、ベンゼン、トルエン、シクロヘキサン、ヘキサン等の炭化水素類、N,N-ジメチルホルムアミド、N,N-ジメチルアセトアミド等のアミド類、水等の溶媒もしくはそれらの混合溶媒等が好ましい。

反応時間は通常約30分ないし約48時間、好ましくは約30分ないし約24時間である。反応温度は通常約0ないし約120℃、好ましくは約20ないし約80℃である。

生成物は常法に従って反応混合物から単離することもでき、通常の分離手段(例、再結晶、蒸留、クロマトグラフィー等)により容易に精製することができる

[0026]

上記化合物 (II) は、自体公知の方法、例えば特開平5-140142号公報等に記載の方法またはそれらに準じた方法等により製造される。

また、化合物(II)に包含されるジヒドロベンゾフラン誘導体である化合物 (IIa) は、自体公知の方法、例えばW02003-004485に記載の方法と同様に、下記 の反応式7または8に記載の方法によって製造することができる。さらに、必要 に応じて、公知の方法を用いて、化合物 (IIa) から、化合物 (II) に包含される他の化合物を製造することもできる。

[0027]

反応式7

0

【化31】

反応式 7 中、 L^2 は脱離基、 R^9 は水素原子または R^1 からメチレンを 1 つ除いた基を示す。 R^{10} は R^5 からメチレンを 1 つ除いた基を示す。他の記号は前記と同意義である。

得られた化合物(IIa)は必要に応じてアルキル化反応に付すことができる。 アルキル化反応は、化合物(IIa)を目的の化合物(II)に対応するアルキル 化剤と、所望により塩基の存在下で反応させることで行うことができる。

アルキル化剤の使用量は、化合物(IIa)1モルに対し約1.0ないし約5.0 モル、好ましくは約1.0ないし約2.0モルである。

「塩基」としては、例えば、炭酸ナトリウム、炭酸カリウム、炭酸セシウム、 炭酸水素ナトリウム等の塩基性塩類、ピリジン、ルチジン等の芳香族アミン類、 トリエチルアミン、トリプロピルアミン、トリブチルアミン、シクロヘキシルジ メチルアミン、4-ジメチルアミノピリジン、N.N-ジメチルアニリン、N-メチルピペリジン、N-メチルピロリジン、N-メチルモルホリン等の第3級ア ミン類、水素化ナトリウム、水素化カリウム等のアルカリ金属水素化物類、ナト リウムアミド、リチウムジイソプロピルアミド、リチウムヘキサメチルジシラジ ド等の金属アミド類、ナトリウムメトキシド、ナトリウムエトキシド、カリウム 第三ブトキシド等の金属アルコキシド類等が挙げられる。

塩基の使用量は、化合物(IIa) 1 モルに対し約 1 . 0 ないし約 5 . 0 モル、好 ましくは約1.0ないし約2.0モルである。

本反応は反応に不活性な溶媒を用いて行うのが有利である。このような溶媒と しては反応が進行する限り特に限定されないが、例えば、メタノール、エタノー ル、プロパノール等のアルコール類、ジエチルエーテル、テトラヒドロフラン、 ジオキサン、1.2-ジメトキシエタン等のエーテル類、ベンゼン、トルエン、 シクロヘキサン、ヘキサン等の炭化水素類、N,Nージメチルホルムアミド、N, N-ジメチルアセトアミド等のアミド類、ジクロロメタン、クロロホルム、四塩 化炭素、1,2ージクロロエタン等のハロゲン化炭化水素類、アセトニトリル、 プロピオニトリル等のニトリル類、ジメチルスルホキシド等のスルホキシド類等 の溶媒又はこれらの混合溶媒等が好ましい。

反応時間は通常約30分ないし約48時間、好ましくは約1時間ないし約24 時間である。反応温度は通常約−20ないし約200℃、好ましくは約0ないし 約150℃である。

別法として、化合物(IIa)と化合物(XVI)とを、所望により塩基または酸の

存在下反応させ、合成したアシルアミド体を還元剤で還元する方法を用いること もできる。

化合物 (XVI) の使用量は、化合物 (IIa) 1モルに対し、約1.0ないし5.0 モル、好ましくは約1.0ないし2.0モルである。

「塩基」としては、例えばトリエチルアミン、ピリジンなどの有機塩基類等が 挙げられる。

「酸」としては、例えばメタンスルホン酸、p-トルエンスルホン酸、カンファースルホン酸等が挙げられる。

「塩基」の使用量は、化合物 (IIa) に対し、約0.1 ないし10当量、好ましくは0.8 ないし2 当量である。

「酸」の使用量は、化合物 (IIa) に対し、約0.1 ないし10 当量、好ましくは0.8 ないし3 当量である。

本反応は無溶媒または反応に不活性な溶媒を用いて行うのが有利である。このような溶媒としては反応が進行する限り特に限定されないが、例えばジエチルエーテル、テトラヒドロフラン、ジオキサン、1,2ージメトキシエタンなどのエーテル類、ベンゼン、トルエン、シクロヘキサン、ヘキサンなどの炭化水素類、N,Nージメチルホルムアミド、N,Nージメチルアセトアミドなどのアミド類、ジクロロメタン、クロロホルム、四塩化炭素、1,2ージクロロエタンなどのハロゲン化炭化水素類、アセトニトリル、プロピオニトリルなどのニトリル類、ジメチルスルホキシドなどのスルホキシド類、ピリジン、ルチジン、キノリンなどの含窒素芳香族炭化水素類などの溶媒またはこれらの混合溶媒などが好ましい。反応温度は約-20ないし150℃、好ましくは0ないし100℃である。反応時間は通常5分ないし24時間、好ましくは10分ないし5時間である。

以上のようにして得られたアシルアミド体は反応液のままか粗製物として次の 反応に用いることもできるが、常法に従って反応混合物から単離することもでき 、再結晶、蒸留、クロマトグラフィーなどの分離手段により容易に精製すること ができる。

還元剤としては、例えば、水素化ホウ素ナトリウム、水素化リチウムアルミニウム等の金属水素化物類、ボランテトラヒドロフラン錯体等のボラン類等が用い

られる。

また、所望により還元剤とともに酸触媒を加えても良い。酸触媒としては、例 えば、トリフルオロボランジエチルエーテル錯体、塩化アルミニウム等のルイス 酸類等が用いられる。

還元剤の使用量は、それぞれアシルアミド体1モルに対し、約0.25ないし約10モル、好ましくは約0.5ないし約5モルである。

ルイス酸類の使用量は、それぞれアシルアミド体1モルに対し、約0.25ないし約10モル、好ましくは約0.5ないし約5モルである。

本反応は反応に不活性な溶媒を用いて行うのが有利である。このような溶媒としては反応が進行する限り特に限定されないが、例えば、メタノール、エタノール、プロパノール等のアルコール類、ジエチルエーテル、テトラヒドロフラン、ジオキサン、1,2ージメトキシエタン等のエーテル類、ベンゼン、トルエン、シクロヘキサン、ヘキサン等の炭化水素類、水等の溶媒もしくはそれらの混合溶媒等が好ましい。

反応時間は通常約30分ないし約24時間、好ましくは約1時間ないし約16時間である。反応温度は通常約0ないし約150 \mathbb{C} 、好ましくは約20ないし約100 \mathbb{C} である。

以上のようにして得られた生成物(II)は反応液のままか粗製物として反応式 (I)に記載の方法に用いることもできるが、公知の単離手段を用いて反応混合 物から単離することもでき、再結晶、蒸留、クロマトグラフィー等の分離手段に より容易に精製することができる。

[0028]

反応式8

反応式8中、P'はヒドロキシ基の保護基を示し、他の記号は前記と同意義である。

化合物(XVII)は、化合物(XII)にペプチド化学などで一般的に用いられるような保護基付加反応を行うことによって製造される。

必要に応じて反応式7に記載の方法と同様に、化合物(IIa)は次の反応に供される。

[0029]

また、化合物 (II) に包含される化合物 (IIb)、 (IIc)、および (IId) は、以下の反応式 9 に記載の方法によっても製造される。 反応式 9

【化33】

反応式9中、halはハロゲン原子(例、フッ素、塩素、臭素、ヨウ素等)を示し、各記号は前記と同意義である。

化合物 (XXIII) は化合物 (XXI) を化合物 (XXII) と酸条件下で反応させることによって製造できる。

化合物 (XXI) は市販品にて入手可能であり、また、自体公知の方法、例えば、第4版実験化学講座20 (日本化学会編)、第111ないし185頁、丸善株式会社、記載の方法およびそれに準じる方法に従っても製造できる。

化合物(XXII)は市販品にて入手可能であり、また、自体公知の方法およびそれに準じる方法に従っても製造できる。

「酸」としては、塩化アルミニウム、塩化鉄、塩化第二スズ、四塩化チタン、 三フッ化ホウ素ジエチルエーテル等のルイス酸、ポリリン酸、硫酸等の鉱酸、ト リフルオロ酢酸、メタンスルホン酸、p-トルエンスルホン酸、トリフルオロメタンスルホン酸等の有機酸などが用いられる。

用いる酸の量は、例えば鉱酸類の場合、通常化合物(XXI)1モルに対し約0.5ないし約100モル、好ましくは約10ないし約50モルであり、例えばスルホン酸類の場合、通常化合物(XXI)1モルに対し約0.1ないし約20モル、好ましくは約0.1ないし約5モルである。

本反応は、無溶媒で行うか、反応に不活性な溶媒を用いて行うのが有利である。このような溶媒としては、反応が進行する限り特に限定されない。例えば鉱酸類を用いる場合、溶媒としては、例えばシクロヘキサン、ヘキサン等の飽和炭化水素類、ベンゼン、トルエン、キシレン等の芳香族炭化水素類、テトラヒドロフラン、ジオキサン、1,2ージメトキシエタン、ジエチルエーテル、ジイソプロピルエーテル等のエーテル類、ジクロロメタン、クロロホルム、四塩化炭素、1,2ージクロロエタン等のハロゲン化炭化水素類等の有機溶媒と水との混合溶媒または水が好ましい。

反応時間は通常約30分ないし約24時間、好ましくは約30分ないし約6時間である。反応温度は通常約-78ないし約200℃、好ましくは約-20ないし約150℃である。

生成物は粗製物として次反応に用いることもできるが、常法に従って反応混合物から単離することもでき、通常の分離手段(例、再結晶、蒸留、クロマトグラフィー等)により容易に精製することもできる。

化合物 (XXIV) は化合物 (XXIII) を還元することによって製造される。

還元剤としては、例えば、水素化アルミニウム、水素化ジイソブチルアルミニウム等の金属水素化物類、水素化ホウ素ナトリウム、水素化ホウ素リチウム、水素化リチウムアルミニウム、水素化ビス(2-メトキシエトキシ)アルミニウムナトリウム等の金属水素錯化合物類、ボランテトラヒドロフラン錯体、ボランジメチルスルフィド等のボラン錯体類、テキシルボラン、ジシアミルボランなどのアルキルボラン類、ジボラン、などが挙げられる。

また、所望により還元剤とともに酸触媒を加えても良い。酸触媒としては、例 えば、トリフルオロボランジエチルエーテル錯体、塩化アルミニウム等のルイス 酸類等が用いられる。

還元剤の使用量は、それぞれ化合物(XXIII)1モルに対し、約0.25ないし約10モル、好ましくは約0.5ないし約5モルである。

ルイス酸類の使用量は、それぞれ化合物(XXIII)1モルに対し、約0.25ないし約10モル、好ましくは約0.5ないし約5モルである。

本反応は反応に不活性な溶媒を用いて行うのが有利である。このような溶媒としては反応が進行する限り特に限定されないが、例えば、メタノール、エタノール、プロパノール等のアルコール類、ジエチルエーテル、テトラヒドロフラン、ジオキサン、1,2-ジメトキシエタン等のエーテル類、ベンゼン、トルエン、シクロヘキサン、ヘキサン等の炭化水素類、水等の溶媒もしくはそれらの混合溶媒等が好ましい。

反応時間は通常約30分ないし約24時間、好ましくは約1時間ないし約16時間である。反応温度は通常約0ないし約150 \mathbb{C} 、好ましくは約20ないし約100 \mathbb{C} である。

以上のようにして得られた生成物(XXIV)は公知の単離手段を用いて反応混合物から単離することもでき、再結晶、蒸留、クロマトグラフィー等の分離手段により容易に精製することができる。

[0030]

化合物 (XXV) は化合物 (XXIV) (例、L²がヒドロキシである化合物)をスルホナート、またはハロゲン化物に変換した上で、閉環反応に付して製造される。スルホナート化合物は化合物 (XXIV) と対応するスルホニルクロリド化合物 (例えば、ベンゼンスルホニルクロリド、トルエンスルホニルクロリド、炭素数1-4のアルキルスルホニルクロリド例えばメタンスルホニルクロリドなど)とを、塩基の存在下に反応させることにより合成される。

スルホニルクロリド化合物の使用量は、それぞれ化合物(XXIV)1モルに対し、約1.0ないし約10モル、好ましくは約1.0ないし約5モルである。 塩基としては、例えばトリエチルアミン、ピリジンなどの有機塩基類等が挙げられる。

塩基の使用量は、それぞれ化合物 (XXIV) 1モルに対し、約1.0ないし約5

0モル、好ましくは約1.0ないし約20モルである。

本反応は無溶媒または反応に不活性な溶媒を用いて行うのが有利である。このような溶媒としては反応が進行する限り特に限定されないが、例えばメタノール、エタノール、プロパノール等のアルコール類、ジエチルエーテル、テトラヒドロフラン、ジオキサン、1,2ージメトキシエタンなどのエーテル類、ベンゼン、トルエン、シクロヘキサン、ヘキサンなどの炭化水素類、N,Nージメチルホルムアミド、N,Nージメチルアセトアミドなどのアミド類、ジクロロメタン、クロロホルム、四塩化炭素、1,2ージクロロエタンなどのハロゲン化炭化水素類、アセトニトリル、プロピオニトリルなどのニトリル類、ジメチルスルホキシドなどのスルホキシド類、ピリジン、ルチジン、キノリンなどの含窒素芳香族炭化水素類などの溶媒またはこれらの混合溶媒などが好ましい。反応温度は約-78ないし150℃、好ましくは-30ないし100℃である。反応時間は通常5分ないし24時間、好ましくは10分ないし5時間である。

生成物は反応液のまま、あるいは粗製物として次の反応に用いることもできるが、常法に従って反応混合物から単離することもでき、通常の分離手段(例、再結晶、蒸留、クロマトグラフィー等)により容易に精製することができる。

[0031]

ハロゲン化物は化合物(XXIV)とハロゲン化剤(例えば、三塩化リン、オキシ塩化リン、五塩化リン、三臭化リンなどのリンハロゲン化物、ハロゲン、塩化チオニルなど)とを反応させることによって合成される。

化合物(XXIV)1モルに対し、ハロゲン化剤の使用量は、約1.0ないし約10モル、好ましくは約1.0ないし約10モルである。本反応は無溶媒または反応に不活性な溶媒を用いて行うのが有利である。このような溶媒としては反応が進行する限り特に限定されないが、例えばジエチルエーテル、テトラヒドロフラン、ジオキサン、1,2ージメトキシエタンなどのエーテル類、ベンゼン、トルエン、シクロヘキサン、ヘキサンなどの炭化水素類、N,Nージメチルホルムアミド、N,Nージメチルアセトアミドなどのアミド類、ジクロロメタン、クロロホルム、四塩化炭素、1,2ージクロロエタンなどのハロゲン化炭化水素類、アセトニトリル、プロピオニトリルなどのニトリル類、ジメチルスルホキシドな

どのスルホキシド類の溶媒またはこれらの混合溶媒などが好ましい。反応温度は 約0ないし200℃、好ましくは10ないし100℃である。反応時間は通常1 0分ないし24時間、好ましくは10分ないし5時間である。

生成物は反応液のまま、あるいは粗製物として次の反応に用いることもできるが、常法に従って反応混合物から単離することもでき、通常の分離手段(例、再結晶、蒸留、クロマトグラフィー等)により容易に精製することができる。

[0032]

化合物(XXV)はこのようにして得られたスルホナート化合物、またはハロゲン化物を塩基の存在下で閉環反応に付すことによっても合成される。塩基としては、例えばトリエチルアミン、ピリジンなどの有機塩基類等が挙げられる。

塩基の使用量は、それぞれスルホナート化合物、またはハロゲン化物1モルに対し、約1.0ないし約50モル、好ましくは約1.0ないし約20モルである。

本反応は無溶媒または反応に不活性な溶媒を用いて行うのが有利である。このような溶媒としては反応が進行する限り特に限定されないが、例えばメタノール、エタノール、プロパノール等のアルコール類、ジエチルエーテル、テトラヒドロフラン、ジオキサン、1,2ージメトキシエタンなどのエーテル類、ベンゼン、トルエン、シクロヘキサン、ヘキサンなどの炭化水素類、N,Nージメチルホルムアミド、N,Nージメチルアセトアミドなどのアミド類、ジクロロメタン、クロロホルム、四塩化炭素、1,2ージクロロエタンなどのハロゲン化炭化水素類、アセトニトリル、プロピオニトリルなどのニトリル類、酢酸エチルなどのエステル類、水などの溶媒またはこれらの混合溶媒などが好ましい。反応温度は約ー10ないし250℃、好ましくは0ないし120℃である。反応時間は通常10分ないし6時間、好ましくは10分ないし2時間である。

生成物は反応液のまま、あるいは粗製物として次の反応に用いることもできるが、常法に従って反応混合物から単離することもでき、通常の分離手段(例、再結晶、蒸留、クロマトグラフィー等)により容易に精製することができる。

[0033]

別法として、光延反応(シンセシス(Synthesis)、1981年、第1~27頁)を用いることもできる。

この反応では、化合物中、 L^2 がOHである化合物(XXIV)を、アゾジカルボキシレート類(例、ジエチルアゾジカルボキシレートなど)およびホスフィン類(例、トリフェニルホスフィン、トリブチルホスフィンなど)の存在下分子内閉環させ、化合物(X X V)を得る。

「アゾジカルボキシレート類」および「ホスフィン類」の使用量は、それぞれ化合物(XXIV) 1 モルに対し、約1.0 ないし5.0 モル、好ましくは約1.0 ないし2.0 モルである。

本反応は反応に不活性な溶媒を用いて行うのが有利である。このような溶媒としては反応が進行する限り特に限定されないが、例えばジエチルエーテル、テトラヒドロフラン、ジオキサン、1,2ージメトキシエタンなどのエーテル類、ベンゼン、トルエン、シクロヘキサン、ヘキサンなどの炭化水素類、N,Nージメチルホルムアミド、N,Nージメチルアセトアミドなどのアミド類、ジクロロメタン、クロロホルム、四塩化炭素、1,2ージクロロエタンなどのハロゲン化炭化水素類、アセトニトリル、プロピオニトリルなどのニトリル類、ジメチルスルホキシドなどのスルホキシド類などの溶媒もしくはそれらの混合溶媒などが好ましい。

反応時間は通常5分ないし48時間、好ましくは30分ないし24時間である。 。反応温度は通常-20ないし200℃、好ましくは0ないし100℃である。

[0034]

また化合物(XXVI)は化合物(XXV)をニトロ化することにより合成できる。 ニトロ化剤としては、例えば混酸、硝酸アセチル、発煙硝酸、硝酸カリウム、硝酸アンモニウム、ニトロニウムテトラフルオロボレート、ニトロニウムトリフルオロメタンスルホナートなどがあげられる。化合物(XXV)1モルに対し、ニトロ化剤を約1.0ないし約50モル好ましくは、約1.0ないし約10モル用いる。本反応は、無溶媒で行うか、反応に不活性な溶媒を用いて行うのが有利である。このような溶媒としては、反応が進行する限り特に限定されないが、例えば酢酸、トリフルオロ酢酸等の有機酸、無水酢酸、無水トリフルオロ酢酸等の酸無水物、硫酸、硝酸等の鉱酸、ヘキサン、シクロヘキサン等の飽和炭化水素類、ジクロロメタン、クロロホルム、四塩化炭素、1.2ージクロロエタン等のハロゲン 化炭素類等の溶媒またはこれらの混合溶媒等が用いられる。

反応時間は通常約10分ないし約24時間、好ましくは約10分ないし約16時間である。反応温度は通常約-10ないし約200℃、好ましくは約-10ないし約120℃である。

生成物は反応液のまま、あるいは粗製物として次の反応に用いることもできるが、常法に従って反応混合物から単離することもでき、通常の分離手段(例、再結晶、蒸留、クロマトグラフィー等)により容易に精製することができる。

[0035]

化合物(IIb)は化合物(XXVI)を還元し、所望によりアルキル化を行うことにより製造される。

還元に使用される還元剤としては、例えば、水素化アルミニウム、水素化ジイソブチルアルミニウム等の金属水素化物類、水素化ホウ素ナトリウム、水素化リチウムアルミニウム等の金属水素錯化合物類、ボランテトラヒドロフラン錯体、ボランジメチルスルフィド等のボラン錯体類、テキシルボラン、ジシアミルボランなどのアルキルボラン類、ジボラン、または亜鉛、アルミニウム、錫、鉄などの金属類、ナトリウム、リチウムなどのアルカリ金属/液体アンモニア(バーチ還元)などが挙げられる。また水素添加触媒として例えばパラジウム炭素、酸化白金、ラネーニッケル、ラネーコバルト等の触媒が用いられる。水素源としてはガス状水素のほかにギ酸、ギ酸アンモニウム、ヒドラジン等が用いられる。

「還元剤」の使用量は、例えば金属水素化物類、金属水素錯化合物類の場合、化合物(XXVI)1モルに対し、約1.0ないし約10モル、好ましくは約1.0ないし約3.0モル、ボラン錯体類、アルキルボラン類、ジボランの場合、化合物(XXVI)1モルに対し、約1.0ないし約10モル、好ましくは約1.0ないし約5.0モル、金属類、アルカリ金属の場合、約1.0ないし約20当量、好ましくは約1.0ないし約5.0当量、水素添加の場合、パラジウム炭素、酸化白金、ラネーニッケル、ラネーコバルト等の触媒を化合物(XXVI)に対して約5ないし1000重量%、好ましくは約10ないし300重量%である。ガス状水素以外の水素源を用いる場合、化合物(XXVI)1モルに対し、約1.0ないし約20モル、好ましくは約2.0ないし約10モルである。

本反応は反応に不活性な溶媒を用いて行うのが有利である。このような溶媒としては反応が進行する限り特に限定されないが、例えば、メタノール、エタノール、プロパノール等のアルコール類、ジエチルエーテル、テトラヒドロフラン、ジオキサン、1,2ージメトキシエタン等のエーテル類、ベンゼン、トルエン、シクロヘキサン、ヘキサン等の炭化水素類、N,Nージメチルホルムアミド、N,Nージメチルアセトアミドなどのアミド類、ギ酸、酢酸などの有機酸類、水等の溶媒もしくはそれらの混合溶媒等が好ましい。ラネーニッケル、ラネーコバルト触媒を用いる際には副反応を抑えるために、さらにアンモニア等のアミン類を添加してもよい。

反応時間は用いる還元剤の種類や、量、あるいは触媒の活性や量によっても異なるが、通常約1時間ないし約100時間、好ましくは約1時間ないし約50時間である。反応温度は通常約0ないし約150℃、好ましくは約20ないし約100℃である。水素添加触媒を用いた場合、水素の圧力は通常1ないし100気圧である。

以上のようにして得られた生成物(IIb)は公知の単離手段を用いて反応混合物から単離することもでき、再結晶、蒸留、クロマトグラフィー等の分離手段により容易に精製することができる。

化合物(XXVII)は、化合物(XXV)とハロゲン化試薬とを反応させることにより製造される。

「ハロゲン化試薬」としては、塩素、臭素、ヨウ素、N-クロロこはく酸イミドやN-ブロモこはく酸イミド等のイミド類、ベンジルトリメチルアンモニウムトリブロミド等のハロゲン付加物類等が用いられる。「ハロゲン化試薬」の使用量は、化合物(XXV)1モルに対し約0.8ないし約5.0モル、好ましくは約1.0ないし約2.0モルである。

本反応は、反応に不活性な溶媒を用いて行うのが有利である。このような溶媒としては、反応が進行する限り特に限定されないが、例えばジエチルエーテル、ジイソプロピルエーテル、テトラヒドロフラン、ジオキサン、1,2ージメトキシエタン等のエーテル類、メタノール、エタノール、プロパノール等のアルコール類、ベンゼン、トルエン、シクロヘキサン、ヘキサン等の炭化水素類、N,N

ージメチルホルムアミド、N, Nージメチルアセトアミド等のアミド類、ジクロロメタン、クロロホルム、四塩化炭素、1,2ージクロロエタン等のハロゲン化炭化水素類、アセトニトリル、プロピオニトリル等のニトリル類、ジメチルスルホキシド等のスルホキシド類、酢酸、プロピオン酸等の有機酸類、ニトロメタン等のニトロアルカン類、ピリジン、ルチジン、キノリン等の芳香族アミン類、またはこれらの混合溶媒等が用いられる。

本反応は、所望により、塩基もしくはルイス酸もしくは鉄の存在下で行われる 。

「塩基」としては、例えば炭酸ナトリウム、炭酸カルシウム、炭酸セシウム、炭酸水素ナトリウム、酢酸ナトリウム、酢酸カリウム等の塩基性塩類、ピリジン、ルチジン等の芳香族アミン類、トリエチルアミン、トリプロピルアミン、トリブチルアミン、シクロヘキシルジメチルアミン、4ージメチルアミノピリジン、N,Nージメチルアニリン、Nーメチルピペリジン、Nーメチルピロリジン、Nーメチルモルホリン等の三級アミン類等が挙げられる。塩基の使用量は、化合物(XXV)1モルに対し約0.8ないし約10モルである。

「ルイス酸」としては、例えば塩化鉄、塩化アルミニウム、三フッ化ホウ素等が挙げられる。ルイス酸の使用量は、化合物(XXV)1モルに対し約0.01ないし約5モルである。

「鉄」としては、鉄の使用量は、化合物(XXV) 1モルに対し約0.01ないし約5モルである。

反応温度は通常約-50ないし約150 \mathbb{C} 、好ましくは約-20ないし約10 \mathbb{C} である。反応時間は通常約5分ないし約24時間、好ましくは約10分ないし約12時間である。

また、化合物(XXI)のA環上にハロゲン原子が置換している場合は、ハロゲン 化を行わずに化合物(XXVII)を製造できる。

生成物は反応液のまま、あるいは粗製物として次反応に用いることもできるが 、常法に従って反応混合物から単離することもでき、通常の分離手段(例、再結 晶、蒸留、クロマトグラフィー等)により容易に精製することもできる。

化合物 (IIc) は化合物 (XXVII) とベンジルアミンとを、所望により塩基の存

在下反応させることにより製造される。必要に応じて例えば、銅、銅塩等の触媒を用いてもよく、またケミストリー レターズ (Chemistry Letters) 1983年、9 27-928頁に記載の方法に準じてパラジウムやニッケルなどの触媒と配位子 (例えば、ホスフィンやピリジン類など)を用いても良い。

ベンジルアミンの使用量は、化合物(XXVII)1モルに対し約0.8ないし約10.0モル、好ましくは約1.0ないし約5.0モルである。

「塩基」としては、例えば、炭酸ナトリウム、炭酸カリウム、炭酸セシウム、炭酸水素ナトリウム等の塩基性塩類、ピリジン、ルチジン等の芳香族アミン類、トリエチルアミン、トリプロピルアミン、トリブチルアミン、シクロヘキシルジメチルアミン、4ージメチルアミノピリジン、N,Nージメチルアニリン、Nーメチルピペリジン、Nーメチルピロリジン、Nーメチルモルホリン等の第3級アミン類、水素化ナトリウム、水素化カリウム等のアルカリ金属水素化物類、ナトリウムアミド、リチウムジイソプロピルアミド、リチウムヘキサメチルジシラジド等の金属アミド類、ナトリウムメトキシド、ナトリウムエトキシド、ナトリウム第三ブトキシド、カリウム第三ブトキシド等の金属アルコキシド類等が挙げられる。

「塩基」の使用量は、化合物(XXVII) 1 モルに対し約 0. 8 ないし約 1 0. 0 モル、好ましくは約 1.0 ないし約 5.0 モルである。

本反応は反応に不活性な溶媒を用いて行うのが有利である。このような溶媒としては反応が進行する限り特に限定されないが、例えば、メタノール、エタノール、プロパノール等のアルコール類、ジエチルエーテル、テトラヒドロフラン、ジオキサン、1,2ージメトキシエタン等のエーテル類、ベンゼン、トルエン、シクロヘキサン、ヘキサン等の炭化水素類、N,Nージメチルホルムアミド、N,Nージメチルアセトアミド等のアミド類、ジクロロメタン、クロロホルム、四塩化炭素、1,2ージクロロエタン等のハロゲン化炭化水素類、アセトニトリル、プロピオニトリル等のニトリル類、ジメチルスルホキシド等のスルホキシド類等の溶媒またはこれらの混合溶媒等が好ましい。

「銅触媒」としては、銅、ハロゲン化銅 (CuI、CuBr、CuClなど)、酸化銅 (Cu0) などが用いられる。

56/

銅触媒の使用量は、化合物 (XXVII) 1モルに対し約 0. 1ないし約 1 0.0モル 、好ましくは約0.5ないし約2.0モルである。

「配位子」としてはホスフィンが好ましく、トリアルキルホスフィン、トリア リールホスフィン、トリアルコキシホスフィン等が用いられ、パラジウム触媒と しては、酢酸パラジウム、塩化パラジウム、テトラキス(トリフェニルホスフィ ン)パラジウム、ビス(ジベンジリデンアセトン)パラジウムなどを用いても良 61

「ホスフィン」の使用量は、化合物(XXVII)1モルに対し約0.001ない し約10.0モル、好ましくは約0. 01ないし約1. 0モルである。パラジウ ム触媒の使用量は、化合物 (XXVII) 1 モルに対し約 0. 0 0 1 ないし約 5.0 モ ル、好ましくは約0.01ないし約0.5モルである。

反応時間は通常約30分ないし約72時間、好ましくは約1時間ないし約48 時間である。反応温度は通常約-20ないし約200℃、好ましくは約0ないし 約150℃である。

生成物は反応液のまま、あるいは粗製物として次反応に用いることもできるが 、常法に従って反応混合物から単離することもでき、通常の分離手段(例、再結 品、蒸留、クロマトグラフィー等)により容易に精製することもできる。

化合物(IIb)は化合物(IIc)を脱ベンジル化させることにより製造される。 脱ベンジル化反応は、自体公知の反応、たとえばT.W.グリーンによるプロテク ティブ グループス イン オーガニック シンセシス (Protective Groups in Organic Synthesis) (3版、1999年)、(Protection for the Amino Grou p) の章に記載の方法などに従って行えばいい。

生成物は反応液のまま、あるいは粗製物として次反応に用いることもできるが 、常法に従って反応混合物から単離することもでき、通常の分離手段(例、再結 晶、蒸留、クロマトグラフィー等)により容易に精製することもできる。

化合物 (IId) は必要に応じて、化合物 (IIa) から化合物 (IIb) を製造する 操作と同様の方法により化合物(IIb)から製造される。

[0036]

また、化合物(II)に含有される化合物(IIe)がベンゾフランの場合は、自

体公知の方法、例えばW02003-004485に記載の方法と同様に、以下の反応式10 に記載の方法によっても製造される。必要に応じて化合物(II)は化合物(IIe)から製造される。

反応式10

【化34】

反応式10中、記号は前記と同意義である。

化合物(II) は必要に応じて、化合物(IIa)から化合物(IIb)を製造する操作と同様の方法により化合物(IIe)から製造される。

[0037]

R³が芳香環の時、化合物(II)に含有される化合物(IIf)および化合物(I Ig)は、以下の反応式11に記載の方法によっても製造される。

反応式11

$$R^{7}$$
 R^{1} R^{1} R^{1} R^{2} R^{1} R^{2} $R^$

反応式11中、Arは置換されても良い芳香環(例、ベンゼン環、ナフタレン環、ピリジン環、フラン環、チオフェン環等)、 L^2 は脱離基を示し、各記号は前記と同意義である。

化合物(XXXI)は、市販のもの、また自体公知の方法によっても製造される。 化合物(XXXII)は、化合物(XXI)と化合物(XXXI)を、所望により塩基の存 在下反応させることにより製造される。

「塩基」としては、例えば、炭酸ナトリウム、炭酸カリウム、炭酸セシウム、炭酸水素ナトリウム等の塩基性塩類、ピリジン、ルチジン等の芳香族アミン類、トリエチルアミン、トリプロピルアミン、トリブチルアミン、シクロヘキシルジメチルアミン、4ージメチルアミノピリジン、N, Nージメチルアニリン、Nーメチルピペリジン、Nーメチルピロリジン、Nーメチルモルホリン等の第3級アミン類、水素化ナトリウム、水素化カリウム等のアルカリ金属水素化物類、ナトリウムアミド、リチウムジイソプロピルアミド、リチウムヘキサメチルジシラジド等の金属アミド類、ナトリウムメトキシド、ナトリウムエトキシド、カリウム第三ブトキシド等の金属アルコキシド類等が挙げられる。

化合物 (XXXI) の使用量は、化合物 (XXI) 1 モルに対し、約0.7 ないし約

5. 0モル、好ましくは約1. 0ないし約3. 0モルである。

塩基の使用量は、化合物(XXI)1モルに対し約0.8ないし約5.0モル、 好ましくは約1.0ないし約3.0モルである。また、所望により、塩基ととも に第4級アンモニウム塩を共存させて反応させることによっても製造されうる。

「第4級アンモニウム塩」としては、例えば、テトラブチルアンモニウムヨージド等が挙げられる。

第4級アンモニウム塩の使用量は、化合物(XXI))1モルに対し約0.1ないし約2.0モル、好ましくは約0.5ないし約1.0モルである。

本反応は反応に不活性な溶媒を用いて行うのが有利である。このような溶媒としては反応が進行する限り特に限定されないが、例えば、ジエチルエーテル、テトラヒドロフラン、ジオキサン、1,2ージメトキシエタン等のエーテル類、ベンゼン、トルエン、シクロヘキサン、ヘキサン等の炭化水素類、N,Nージメチルホルムアミド、N,Nージメチルアセトアミド等のアミド類、ジクロロメタン、クロロホルム、四塩化炭素、1,2ージクロロエタン等のハロゲン化炭化水素類、アセトニトリル、プロピオニトリル等のニトリル類、ジメチルスルホキシド等のスルホキシド類等の溶媒またはこれらの混合溶媒等が好ましい。

反応時間は通常約30分ないし約96時間、好ましくは約1時間ないし約72時間である。反応温度は通常約0ないし約120 \mathbb{C} 、好ましくは約0ないし約00 \mathbb{C} である。

前記反応に代え、光延反応 (シンセシス (Synthesis)、1981年、第1ないし27頁) を用いることもできる。

反応は、化合物(XXI)とL²がOHである化合物(XXXI)とを、アゾジカルボキシレート類(例、ジエチルアゾジカルボキシレート等)およびホスフィン類(例、トリフェニルホスフィン、トリブチルホスフィン等)の存在下反応させる。

化合物 (XXXI) の使用量は、化合物 (XXI) 1 モルに対し、約0.8 ないし約5.0 モル、好ましくは約1.0 ないし約3.0 モルである。

「アゾジカルボキシレート類」および「ホスフィン類」の使用量は、それぞれ 化合物 (XXI) 1モルに対し、約0.8ないし約5.0モル、好ましくは約1. 0ないし約3.0モルである。

60/

本反応は反応に不活性な溶媒を用いて行うのが有利である。このような溶媒と しては反応が進行する限り特に限定されないが、例えば、ジエチルエーテル、テ トラヒドロフラン、ジオキサン、1,2-ジメトキシエタン等のエーテル類、ベ ンゼン、トルエン、シクロヘキサン、ヘキサン等の炭化水素類、N,N-ジメチ ルホルムアミド、N.N-ジメチルアセトアミド等のアミド類、ジクロロメタン 、クロロホルム、四塩化炭素、1,2-ジクロロエタン等のハロゲン化炭化水素 類、アセトニトリル、プロピオニトリル等のニトリル類、ジメチルスルホキシド 等のスルホキシド類等の溶媒もしくはそれらの混合溶媒等が好ましい。

反応時間は通常約5分ないし約48時間、好ましくは約30分ないし約24時 間である。反応温度は通常約−20ないし約200℃、好ましくは約0ないし約 **100℃である。**

生成物は反応液のまま、あるいは粗製物として次反応に用いることもできるが 、常法に従って反応混合物から単離することもでき、通常の分離手段(例、再結 品、蒸留、クロマトグラフィー等)により容易に精製することもできる。

化合物(XXXIII)は、化合物(XXXII)を自体公知の環化反応に付すことによ り製造される。

この環化反応には、酸を用いる。

「酸」としては、塩化アルミニウム、塩化鉄、塩化第二スズ、四塩化チタン、 三フッ化ホウ素ジエチルエーテル等のルイス酸、ポリリン酸、硫酸等の鉱酸、ト リフルオロ酢酸、メタンスルホン酸、p-トルエンスルホン酸、トリフルオロメタ ンスルホン酸等の有機酸、ゼオライト、アンバーリスト、モンモリオナイトなど の酸性樹脂・粘土などが用いられる。

「酸」の使用量は、それぞれ化合物(XXXII)に対し触媒量ないし過剰量、好 ましくは化合物(XXXII)1モルに対し約0.8ないし約5モルである。酸性樹脂 ・粘土については、化合物(XXXII)1グラムに対し約0.1ないし50グラム、 好ましくは1ないし5グラムである。

本反応は、無溶媒で行うか、反応に不活性な溶媒を用いて行うのが有利である 。このような溶媒としては、反応が進行する限り特に限定されないが、例えば、 ジエチルエーテル、テトラヒドロフラン、ジオキサン、1,2-ジメトキシエタ

ン等のエーテル類、ベンゼン、トルエン、シクロヘキサン、ヘキサン等の炭化水素類二硫化炭素、ニトロメタン等のニトロアルカン類、ニトロベンゼン等のニトロアリール類、ジクロロメタン、クロロホルム、四塩化炭素、1,2ージクロロエタン、1,2ージクロロベンゼン等のハロゲン化炭素類、酢酸、トリフルオロ酢酸等の有機酸類の溶媒またはこれらの混合溶媒等が好ましい。

反応時間は通常約10分ないし約96時間、好ましくは約30分ないし約16時間である。反応温度は通常約-70ないし約200℃、好ましくは約-20ないし約150℃である。

生成物は反応液のまま、あるいは粗製物として次の反応に用いることもできるが、常法に従って反応混合物から単離することもでき、通常の分離手段(例、再結晶、蒸留、クロマトグラフィー等)により容易に精製することができる。

化合物(XXXIII)は化合物(XXXII)を還元することにより製造される。

還元反応は、自体公知の反応、たとえば水素雰囲気下、パラジウム炭素などの 触媒を用いて行い、生成物は触媒を除去後、反応液のまま、あるいは粗製物とし て次の反応に用いることもできるが、常法に従って反応混合物から単離すること もでき、通常の分離手段(例、再結晶、蒸留、クロマトグラフィー等)により容 易に精製することができる。

化合物(XXXV)は、化合物(XXXIV)とハロゲン化試薬とを反応させることにより製造される。

「ハロゲン化試薬」としては、塩素、臭素、ヨウ素、N-クロロこはく酸イミドやN-ブロモこはく酸イミド等のイミド類、ベンジルトリメチルアンモニウムトリブロミド等のハロゲン付加物類等が用いられる。ハロゲン化試薬の使用量は、化合物(XXXIV)1モルに対し約0.8ないし約5.0モル、好ましくは約1.0ないし約2.0モルである。

本反応は、反応に不活性な溶媒を用いて行うのが有利である。このような溶媒としては、反応が進行する限り特に限定されないが、例えばジエチルエーテル、ジイソプロピルエーテル、テトラヒドロフラン、ジオキサン、1,2ージメトキシエタン等のエーテル類、メタノール、エタノール、プロパノール等のアルコール類、ベンゼン、トルエン、シクロヘキサン、ヘキサン等の炭化水素類、N,N

ージメチルホルムアミド、N,Nージメチルアセトアミド等のアミド類、ジクロロメタン、クロロホルム、四塩化炭素、1,2ージクロロエタン等のハロゲン化炭化水素類、アセトニトリル、プロピオニトリル等のニトリル類、ジメチルスルホキシド等のスルホキシド類、酢酸、プロピオン酸等の有機酸類、ニトロメタン等のニトロアルカン類、ピリジン、ルチジン、キノリン等の芳香族アミン類、またはこれらの混合溶媒等が用いられる。

本反応は、所望により、塩基もしくはルイス酸もしくは鉄の存在下で行われる

「塩基」としては、例えば炭酸ナトリウム、炭酸カルシウム、炭酸セシウム、炭酸水素ナトリウム、酢酸ナトリウム、酢酸カリウム等の塩基性塩類、ピリジン、ルチジン等の芳香族アミン類、トリエチルアミン、トリプロピルアミン、トリブチルアミン、シクロヘキシルジメチルアミン、4ージメチルアミノピリジン、N,Nージメチルアニリン、Nーメチルピペリジン、Nーメチルピロリジン、Nーメチルモルホリン等の三級アミン類等が挙げられる。塩基の使用量は、化合物(XXXIV)1モルに対し約0.8ないし約10モルである。

「ルイス酸」としては、例えば塩化鉄、塩化アルミニウム、三フッ化ホウ素等が挙げられる。ルイス酸の使用量は、化合物(XXXIV)1モルに対し約0.01ないし約5モルである。

「鉄」としては、鉄の使用量は、化合物(XXXIV)1モルに対し約0.01ないし約5モルである。

反応温度は通常約-50ないし約150℃、好ましくは約-20ないし約10 0℃である。反応時間は通常約5分ないし約24時間、好ましくは約10分ない し約12時間である。生成物は、反応液のまま、あるいは粗製物として次の反応 に用いることもできるが、常法に従って反応混合物から単離することもでき、通 常の分離手段(例、再結晶、蒸留、クロマトグラフィー等)により容易に精製す ることができる。

また、化合物 (XXI) のベンゼン環上にハロゲン原子が置換している場合は、ハロゲン化を行わずに化合物 (XXXV) を製造できる。

化合物 (XXXVI) は、化合物 (XXXV) とベンジルアミンを、所望により塩基の存

在下反応させることにより製造される。必要に応じて例えば、銅、銅塩等の触媒を用いてもよく、またケミストリー レターズ (Chemistry Letters) 1983年、9 27-928頁に記載の方法に準じてパラジウムやニッケルなどの触媒と配位子 (例えば、ホスフィンやピリジン類など)を用いても良い。

ベンジルアミンの使用量は、化合物(XXXV)1モルに対し約0.8ないし約1 0.0モル、好ましくは約1.0ないし約5.0モルである。

該「塩基」としては、例えば、炭酸ナトリウム、炭酸カリウム、炭酸セシウム、炭酸水素ナトリウム等の塩基性塩類、ピリジン、ルチジン等の芳香族アミン類、トリエチルアミン、トリプロピルアミン、トリブチルアミン、シクロヘキシルジメチルアミン、4ージメチルアミノピリジン、N,Nージメチルアニリン、Nーメチルピペリジン、Nーメチルピロリジン、Nーメチルモルホリン等の第3級アミン類、水素化ナトリウム、水素化カリウム等のアルカリ金属水素化物類、ナトリウムアミド、リチウムジイソプロピルアミド、リチウムヘキサメチルジシラジド等の金属アミド類、ナトリウムメトキシド、ナトリウムエトキシド、ナトリウム第三ブトキシド、カリウム第三ブトキシド等の金属アルコキシド類等が挙げられる。

塩基の使用量は、化合物(XXXV)1モルに対し約0.8ないし約10.0モル 、好ましくは約1.0ないし約5.0モルである。

本反応は反応に不活性な溶媒を用いて行うのが有利である。このような溶媒としては反応が進行する限り特に限定されないが、例えば、メタノール、エタノール、プロパノール等のアルコール類、ジエチルエーテル、テトラヒドロフラン、ジオキサン、1,2-ジメトキシエタン等のエーテル類、ベンゼン、トルエン、シクロヘキサン、ヘキサン等の炭化水素類、N,N-ジメチルホルムアミド、N,N-ジメチルアセトアミド等のアミド類、ジクロロメタン、クロロホルム、四塩化炭素、1,2-ジクロロエタン等のハロゲン化炭化水素類、アセトニトリル、プロピオニトリル等のニトリル類、ジメチルスルホキシド等のスルホキシド類等の溶媒またはこれらの混合溶媒等が好ましい。

銅触媒としては、銅、ハロゲン化銅 (CuI、CuBr、CuClなど)、酸化銅 (CuO)などが用いられる。

銅触媒の使用量は、化合物(XXXV)1モルに対し約0.1ないし約10.0モル 、好ましくは約0.5ないし約2.0モルである。

配位子としてはホスフィンが好ましく、トリアルキルホスフィン、トリアリー ルホスフィン、トリアルコキシホスフィン等が用いられ、パラジウム触媒として は、酢酸パラジウム、塩化パラジウム、テトラキス(トリフェニルホスフィン) パラジウム、ビス(ジベンジリデンアセトン)パラジウムなどを用いても良い。 ホスフィンの使用量は、化合物 (XXXV) 1 モルに対し約 0. 0 0 1 ないし約 1 0.0モル、好ましくは約0.01ないし約1.0モルである。パラジウム触媒 の使用量は、化合物 (XXXV) 1 モルに対し約 0.001 ないし約 5.0 モル、好 ましくは約0.01ないし約0.5モルである。

反応時間は通常約30分ないし約72時間、好ましくは約1時間ないし約48 時間である。反応温度は通常約−20ないし約200℃、好ましくは約0ないし 約150℃である。生成物は、反応液のまま、あるいは粗製物として次の反応に 用いることもできるが、常法に従って反応混合物から単離することもでき、通常 の分離手段(例、再結晶、蒸留、クロマトグラフィー等)により容易に精製する ことができる。

化合物(IIf)は、化合物(XXXVI)を脱ベンジルすることにより製造される。 脱ベンジル化反応は、自体公知の反応、たとえば、T.W.グリーンによるプロテ クティブグループス イン オーガニック シンセシス 第3版のProtection of the Amino Groupの章に記載の方法に準じて行っても良い。生成物は、反応液の まま、あるいは粗製物として次の反応に用いることもできるが、常法に従って反 応混合物から単離することもでき、通常の分離手段(例、再結晶、蒸留、クロマ トグラフィー等)により容易に精製することができる。

化合物(IIg)は必要に応じて、化合物(IIa)から化合物(IIb)を製造する 操作と同様の方法により化合物(IIf)から製造される。

[0038]

また、化合物(VI)がベンゾフランの場合は、以下の反応式12に記載の方法 によっても製造される。

反応式12

【化36】

$$R^{1}$$
 R^{2} $R^$

反応式12中、-CO-Qで示される基はカルボン酸またはその反応性誘導体を示し、他の記号は前記と同意義である。

化合物 (XXXVIII) は、化合物 (XXI) と化合物 (XXXVII) を、所望により塩基の存在下反応させることにより製造される。

「塩基」としては、例えば、炭酸ナトリウム、炭酸カリウム、炭酸セシウム、炭酸水素ナトリウム等の塩基性塩類、ピリジン、ルチジン等の芳香族アミン類、トリエチルアミン、トリプロピルアミン、トリブチルアミン、シクロヘキシルジメチルアミン、4ージメチルアミノピリジン、N, Nージメチルアニリン、Nーメチルピペリジン、Nーメチルピロリジン、Nーメチルモルホリン等の第3級アミン類、水素化ナトリウム、水素化カリウム等のアルカリ金属水素化物類、ナト

リウムアミド、リチウムジイソプロピルアミド、リチウムヘキサメチルジシラジ ド等の金属アミド類、ナトリウムメトキシド、ナトリウムエトキシド、カリウム 第三ブトキシド等の金属アルコキシド類等が挙げられる。

化合物(XXXVII)の使用量は、化合物(XXI)1モルに対し、約0.8ないし 約5.0モル、好ましくは約1.0ないし約3.0モルである。

塩基の使用量は、化合物(XXI)1モルに対し約0.8ないし約5.0モル、 好ましくは約1.0ないし約3.0モルである。また、所望により、塩基ととも に第4級アンモニウム塩を共存させて反応させることによっても製造されうる。

「第4級アンモニウム塩」としては、例えば、テトラブチルアンモニウムヨー ジド等が挙げられる。

第4級アンモニウム塩の使用量は、化合物(XXI))1モルに対し約0.1な いし約2.0モル、好ましくは約0.5ないし約1.0モルである。

本反応は反応に不活性な溶媒を用いて行うのが有利である。このような溶媒と しては反応が進行する限り特に限定されないが、例えば、ジエチルエーテル、テ トラヒドロフラン、ジオキサン、1,2-ジメトキシエタン等のエーテル類、ベ ンゼン、トルエン、シクロヘキサン、ヘキサン等の炭化水素類、N.N-ジメチ ルホルムアミド、N.N-ジメチルアセトアミド等のアミド類、ジクロロメタン 、クロロホルム、四塩化炭素、1,2-ジクロロエタン等のハロゲン化炭化水素 類、アセトニトリル、プロピオニトリル等のニトリル類、ジメチルスルホキシド 等のスルホキシド類等の溶媒またはこれらの混合溶媒等が好ましい。

反応時間は通常約30分ないし約96時間、好ましくは約1時間ないし約72 時間である。反応温度は通常約0ないし約120℃、好ましくは約0ないし約6 0℃である。

前記反応に代え、光延反応(シンセシス(Synthesis)、1981年、第1ないし27頁)を用いることもできる。

反応は、化合物(XXI)とL²がOHである化合物(XXXVII)とを、アゾジカル ボキシレート類(例、ジエチルアゾジカルボキシレート等)およびホスフィン類 (例、トリフェニルホスフィン、トリブチルホスフィン等)の存在下反応させる

化合物 (XXXVII) の使用量は、化合物 (XXI) 1 モルに対し、約0.8 ないし約5.0 モル、好ましくは約1.0 ないし約3.0 モルである。

「アゾジカルボキシレート類」および「ホスフィン類」の使用量は、それぞれ 化合物 (XXI) 1 モルに対し、約0.8 ないし約5.0 モル、好ましくは約1. 0 ないし約3.0 モルである。

本反応は反応に不活性な溶媒を用いて行うのが有利である。このような溶媒としては反応が進行する限り特に限定されないが、例えば、ジエチルエーテル、テトラヒドロフラン、ジオキサン、1,2ージメトキシエタン等のエーテル類、ベンゼン、トルエン、シクロヘキサン、ヘキサン等の炭化水素類、N,Nージメチルホルムアミド、N,Nージメチルアセトアミド等のアミド類、ジクロロメタン、クロロホルム、四塩化炭素、1,2ージクロロエタン等のハロゲン化炭化水素類、アセトニトリル、プロピオニトリル等のニトリル類、ジメチルスルホキシド等のスルホキシド類等の溶媒もしくはそれらの混合溶媒等が好ましい。

反応時間は通常約5分ないし約48時間、好ましくは約30分ないし約24時間である。反応温度は通常約-20ないし約200 $\mathbb C$ 、好ましくは約0ないし約100 $\mathbb C$ である。

生成物は反応液のまま、あるいは粗製物として次反応に用いることもできるが 、常法に従って反応混合物から単離することもでき、通常の分離手段(例、再結 晶、蒸留、クロマトグラフィー等)により容易に精製することもできる。

化合物 (XXXIX) は、化合物 (XXXVIII) を自体公知の環化反応に付すことにより製造される。

式中のQとして好ましくは、ヒドロキシ基、ハロゲン原子などである。この反応では、化合物(XXXVIII)を、所望により酸と反応させて化合物(XXXIX)を得る。

「酸」としては、塩化アルミニウム、塩化鉄、塩化第二スズ、四塩化チタン、 三フッ化ホウ素ジエチルエーテル等のルイス酸、ポリリン酸、硫酸等の鉱酸、ト リフルオロ酢酸、メタンスルホン酸、p-トルエンスルホン酸、トリフルオロメタ ンスルホン酸等の有機酸などが用いられる。

「酸」の使用量は、それぞれ化合物(XXXVIII)に対し触媒量ないし過剰量、

好ましくは化合物 (XXXVIII) 1モルに対し約0.8ないし約5モルである。

本反応は、無溶媒で行うか、反応に不活性な溶媒を用いて行うのが有利である。このような溶媒としては、反応が進行する限り特に限定されないが、例えば、二硫化炭素、ニトロメタン等のニトロアルカン類、ニトロベンゼン等のニトロアリール類、ジクロロメタン、1,2ージクロロエタン、1,2ージクロロベンゼン等のハロゲン化炭素類、酢酸、トリフルオロ酢酸等の有機酸類、無水酢酸、無水トリフルオロ酢酸等の酸無水物等の溶媒またはこれらの混合溶媒等が好ましい。

反応時間は通常約10分ないし約96時間、好ましくは約10分ないし約12時間である。反応温度は通常約-70ないし約200 \mathbb{C} 、好ましくは約-40ないし約150 \mathbb{C} である。

生成物は反応液のまま、あるいは粗製物として次の反応に用いることもできるが、常法に従って反応混合物から単離することもでき、通常の分離手段(例、再結晶、蒸留、クロマトグラフィー等)により容易に精製することができる。 XXVIII)から製造される。

化合物 (XLIV) は、化合物 (XXV) から化合物 (IId) を製造する操作と同様の 方法により、化合物 (XXXIX) から製造される。

化合物(VI)は、化合物(II)から化合物(I)を製造する操作と同様の方法により化合物(XLIV)から製造される。

[0039]

前記化合物(I)等の原料化合物は、塩を形成していてもよく、反応が達成される限り特に限定されないが、例えば、前記化合物(I)等が形成していてもよい塩と同様の塩等が用いられる。

化合物(I)等ならびにこれに包含される化合物(Ia)、(Ib)、(Ic)、(Id) および化合物(I')の配置異性体(E, Z体)については異性化が生じた時点で、例えば、抽出、再結晶、蒸留、クロマトグラフィー等の通常の分離手段により単離、精製することができ、純粋な化合物を製造することができる。また、新実験化学講座14(日本化学会編)、第251ないし253頁、第4版実験化学講座19(日本化学会編)、第273ないし274頁記載の方法およびそれに準じる方法に従

って、加熱、酸触媒、遷移金属錯体、金属触媒、ラジカル種触媒、光照射あるい は強塩基触媒等により二重結合の異性化を進行させ、対応する純粋な異性体を得 ることもできる。

なお、化合物(I)等は置換基の種類如何によっては立体異性体が生ずるが、 この異性体が単独の場合も、それらの混合物の場合も本発明に含まれる。

化合物(I)等は水和物であっても非水和物であってもよい。

いずれの場合にも、さらに所望により、脱保護反応、アシル化反応、アルキル 化反応、水素添加反応、酸化反応、還元反応、炭素鎖延長反応、置換基交換反応 を各々、単独あるいはその二つ以上を組み合わせて行うことにより化合物(I) 等を合成することができる。

上記反応によって、目的物が遊離の状態で得られる場合には、常法に従って塩 に変換してもよく、また塩として得られる場合には、常法に従って遊離体または 他の塩に変換することもできる。かくして得られる化合物(I)等は、公知の手 段例えば、転溶、濃縮、溶媒抽出、分溜、結晶化、再結晶、クロマトグラフィー 等により反応溶液から単離、精製することができる。

なお、化合物(I) 等が、コンフィギュレーショナル アイソマー(配置異性体)、ジアステレオマー、コンフォーマー等として存在する場合には、所望により 、前記分離、精製手段によりそれぞれを単離することができる。また、化合物(I) 等がラセミ体である場合には、通常の光学分割手段により d 体、 l 体に分離 することができる。

また、前記各反応において、アミノ基、ヒドロキシ基、カルボキシ基等の官能 基が存在している場合にはペプチド化学等で一般的に用いられるような保護基が 導入した後に反応に供してもよく、反応後に必要に応じて保護基を除去すること により目的化合物を得ることができる。

保護基としては、例えば、ホルミルまたはそれぞれ置換されていてもよいC1 -6アルキルーカルボニル(例、アセチル、プロピオニル等)、フェニルカルボ ニル、C₁₋₆アルコキシーカルボニル(例、メトキシカルボニル、エトキシカ ルボニル等)、フェニルオキシカルボニル、C 7 – 1 0 アラルキルオキシーカル ボニル(例、ベンジルオキシカルボニル等)、トリチル、フタロイル等が用いら

れる。これらの置換基としては、ハロゲン原子(例、フッ素、塩素、臭素、ヨウ素等)、 C_{1-6} アルキルーカルボニル(例、アセチル、プロピオニル、バレリル等)、ニトロ等が用いられる。置換基の数は例えば 1 ないし 3 個である。

また、保護基の除去方法としては、自体公知またはそれに準じる方法が用いられるが、例えば、酸、塩基、紫外光、ヒドラジン、フェニルヒドラジン、N-メチルジチオカルバミン酸ナトリウム、テトラブチルアンモニウムフルオリド、酢酸パラジウム等で処理する方法または還元反応が用いられる。

[0040]

化合物(I₀)およびそのプロドラッグは、カンナビノイド受容体(特にCB
1)アゴニスト作用を有し、Clin. Pharmacokinet., 2003 42(4)327-360 に記載されているような種々の疾患の治療および予防に有用である。具体的には、脳梗塞、脳出血などの脳血管障害;頭部外傷;脊髄損傷;神経ガス損傷による酸欠および虚血;抗癌剤による悪心、吐き気、嘔吐;癌、AIDSにおける拒食、悪液質等の食欲不振;催吐剤による吐き気;多発性硬化症による痙攣;神経因性疼痛;慢性疼痛;ツレット症候群、失調症;レボドパ惹起運動障害等の運動機能障害;喘息;緑内障;アレルギー;炎症;癲癇;難治性のしゃっくり;鬱病;躁鬱病;不安症;麻薬およびアルコール依存症、禁断症状;腎不全などの腎疾患;アルツハイマー病の諸症状;多発性硬化症、関節炎、リウマチ、クローン病などの自己免疫疾患;高血圧;癌;下痢;気道閉塞;睡眠時無呼吸症、などに有用であると考えられるが、これらに限定されるものではない。

かかる観点からは、化合物(I)およびそのプロドラッグが好ましい。また、特に式(I_0)および(I)中に示す縮合複素環の2位が置換されていない(すなわち、 R^1 および R^2 がともに水素原子である)化合物(I、等)が好ましい。

$[0\ 0\ 4\ 1]$

化合物(I₀)、および化合物(I)ならびにそのプロドラッグは、カンナビノイド受容体(特にCB1)アンタゴニスト作用を有し、不安症、気分障害、せん妄、精神病一般、統合失調症、鬱病、アルコール依存症、ニコチン依存症等の薬物乱用に関わる疾患、ニューロパシー、偏頭痛、神経性ストレス症、癲癇、パー

キンソン病のジスキネジアのような運動障害、記憶障害、認知障害、パニック障害、パーキンソン病、ハンチントン舞踏病、レイノー病、振戦、強迫または切迫神経症、老人性・アルツハイマー型痴呆症、多動症、覚醒障害、神経変性疾患での神経保護、摂食障害、食欲過多、過食症、肥満における食欲抑制、二型糖尿病、消化管障害、下痢、潰瘍、嘔吐、尿路・膀胱機能障害、循環障害、不妊、炎症性肺炎、感染症、抗癌、禁煙、エンドトキシンショック、出血性ショック、低血圧、不眠の治療または予防、また、鎮痛、麻薬性、非麻薬性鎮痛薬の増強、消化管運動の改善に有用であるが、これらの用途に制限されるものではない。CB1レセプターの検出およびラベリングのために、ヒトまたは動物における薬理学的な道具として、そのままで、あるいはラジオアイソトープで標識された形態で用いることも出来る。

かかる観点からは、化合物(I)およびそのプロドラッグが好ましい。また、特に式(I_0)および(I)中に示す縮合複素環の2位が置換されている(すなわち、 R^1 および R^2 がともに水素原子以外の置換基(特に好ましくは、 C_{1-4} アルキル基)である)化合物が好ましい。

[0042]

本発明の化合物は、毒性が低く、そのままあるいは自体公知の手段に従って、 薬理学的に許容される担体を混合した医薬組成物、例えば、錠剤(糖衣錠、フィ ルムコーティング錠、口腔内崩壊錠等を含む)、散剤、顆粒剤、カプセル剤(ソ フトカプセルを含む)、液剤、注射剤、坐剤、徐放剤、貼布剤等を製造して、経 口的又は非経口的(例、局所、直腸、静脈投与等)に安全に投与することができ る。

[0043]

本発明の化合物の本発明製剤中の含有量は、製剤全体の約0.001ないし約100重量%である。

該投与量は、投与対象、投与ルート、疾患等によっても異なるが、例えば頭部外傷治療剤として、成人に対し、注射剤として投与する場合、本発明の化合物を有効成分として約0.001ないし約20mg/kg体重、好ましくは約0.005ないし約5mg/kg体重、更に好ましくは約0.05ないし約1mg/kg体重であっ

72/

て、1日1ないし数回に分けて投与することができる。

更に、他の活性成分〔血栓溶解剤(例、ティシュープラスミノーゲンアクチベ ーター、ウロキナーゼ等)、抗凝固剤(例、アルガトロバン、ワーファリン等) 、第10因子阻害剤、トロンボキサン合成酵素阻害剤(例、オザグレル等)、抗酸 化剤(例、エダラボン等)、抗浮腫剤(例、グリセロール、マンニトール等)、 神経新生・再生促進薬(例、Akt/PKB活性化剤、GSK-3β阻害剤など)、アセチル コリンエステラーゼ阻害剤(例、ドネペジル、リバスチグミン、ガランタミン、 ザナペジル等)、βアミロイド蛋白産生、分泌、蓄積、凝集および/または沈着 抑制剤[βセクレターゼ阻害剤(例.WO 98/38156記載の化合物、WO 02/2505, WO 02/2506, WO 02/2512記載の化合物、ΟΜ99-2(WO 01/00663))、γセクレ ターゼ阻害作用剤、βアミロイド蛋白凝集阻害作用剤(例、PTI-00703 、ALZHEMED(NC-531)、PPI-368(特表平11-514333)、 PPI-558 (特表平2001-500852)、SKF-74652 (Biochem. J. (1 999), 340(1), 283-289))、βアミロイドワクチン、βアミロイド分解酵 素等]、脳機能賦活薬(例、アニラセタム、ニセルゴリン等)、他のパーキンソ ン病治療薬「(例、ドーパミン受容体作動薬(Lードーパ、ブロモクリプテン、 パーゴライド、タリペキソール、プラシペキソール、カベルゴリン、アダマンタ ジン等)、モノアミン酸化酵素(MAO)阻害薬(デプレニル、セルジリン(セレギ リン)、レマセミド (remacemide), リルゾール (riluzole) 等)、抗コリン剤 (例、トリヘキシフェニジル、ビペリデン等)、)、COMT阻害剤(例、エンタカ ポン 等)]、筋萎縮性側索硬化症治療薬(例、リルゾール等、神経栄養因子等)、コレステロール低下薬等の高脂血症治療薬「スタチン系(例、プラバスタチ ンナトリウム、アトロバスタチン、シンバスタチン、ロスバスタチン等)、フィ ブラート(例、クロフィブラート等)、スクワレン合成酵阻害剤]、痴呆の進行 に伴う異常行動、徘徊等の治療薬(例、鎮静剤、抗不安剤等)、アポトーシス阻 害薬(例、CPI-1189、IDN-6556、CEP-1347等)、神経分化・再生促進剤(レテプ リニム(Leteprinim)、キサリプローデン(Xaliproden;SR-57746-A)、 SB-216 763等)、降圧剤、糖尿病治療薬、抗うつ剤、抗不安薬、非ステロイド性抗炎症 薬(例、メロキシカム、テオキシカム、インドメタシン、イブプロフェン、セレ

73/

コキシブ、ロフェコキシブ、アスピリン、インドメタシン等)、疾患修飾性抗リ ウマチ薬(DMARDs)、抗サイトカイン薬(TNF阻害薬、MAPキナーゼ 阻害薬など)、ステロイド薬(例、デキサメサゾン、ヘキセストロール、酢酸コ ルチゾン等)、性ホルモンまたはその誘導体(例、プロゲステロン、エストラジ オール、安息香酸エストラジオール、等)、副甲状腺ホルモン(PTH)、カルシ ウム受容体拮抗薬、等〕と併用してもよい。該その他の活性成分と本発明の化合 物又はその塩とを自体公知の方法に従って混合し、ひとつの医薬組成物(例、錠 剤、散剤、顆粒剤、カプセル剤(ソフトカプセルを含む)、液剤、注射剤、坐剤 、徐放剤等)中に製剤化して併用してもよく、それぞれを別々に製剤化し、同一 対象に対して同時に又は時間差を置いて投与してもよい。

[0044]

本発明製剤の製造に用いられてもよい薬理学的に許容される担体としては、製 剤素材として慣用の各種有機あるいは無機担体物質が挙げられ、例えば、固形製 剤における賦形剤、滑沢剤、結合剤、崩壊剤;液状製剤における溶剤、溶解補助 剤、懸濁化剤、等張化剤、緩衝剤、無痛化剤等が挙げられる。また、必要に応じ て、通常の防腐剤、抗酸化剤、着色剤、甘味剤、吸着剤、湿潤剤等の添加物を用 いることもできる。

賦形剤としては、例えば、乳糖、白糖、D-マンニトール、デンプン、コーン スターチ、結晶セルロース、軽質無水ケイ酸等が挙げられる。

滑沢剤としては、例えば、ステアリン酸マグネシウム、ステアリン酸カルシウ ム、タルク、コロイドシリカ等が挙げられる。

結合剤としては、例えば、結晶セルロース、白糖、D-マンニトール、デキス トリン、ヒドロキシプロピルセルロース、ヒドロキシプロピルメチルセルロース 、ポリビニルピロリドン、デンプン、ショ糖、ゼラチン、メチルセルロース、カ ルボキシメチルセルロースナトリウム等が挙げられる。

崩壊剤としては、例えば、デンプン、カルボキシメチルセルロース、カルボキ シメチルセルロースカルシウム、クロスカルメロースナトリウム、カルボキシメ チルスターチナトリウム、L-ヒドロキシプロピルセルロース等が挙げられる。

溶剤としては、例えば、注射用水、アルコール、プロピレングリコール、マク

ロゴール、ゴマ油、トウモロコシ油、オリーブ油等が挙げられる。

溶解補助剤としては、例えば、ポリエチレングリコール、プロピレングリコール、Dーマンニトール、安息香酸ベンジル、エタノール、トリスアミノメタン、ツイーン(登録商標)80のような親水性の界面活性剤、コレステロール、シクロデキストリン(例えば α -, β -もしくは γ -シクロデキストリンまたは2-ヒドロキシプロピル- β -シクロデキストリンまたはメチル- β -シクロデキストリンなど)、トリエタノールアミン、炭酸ナトリウム、クエン酸ナトリウム等が挙げられる。

懸濁化剤としては、例えば、ステアリルトリエタノールアミン、ラウリル硫酸ナトリウム、ラウリルアミノプロピオン酸、レシチン、塩化ベンザルコニウム、塩化ベンゼトニウム、モノステアリン酸グリセリン等の界面活性剤;例えばポリビニルアルコール、ポリビニルピロリドン、カルボキシメチルセルロースナトリウム、メチルセルロース、ヒドロキシメチルセルロース、ヒドロキシエチルセルロース、ヒドロキシプロピルセルロース等の親水性高分子等が挙げられる。

等張化剤としては、例えば、ブドウ糖、D-ソルビトール、塩化ナトリウム、 グリセリン、D-マンニトール等が挙げられる。

緩衝剤としては、例えば、リン酸塩、酢酸塩、炭酸塩、クエン酸塩等の緩衝液 等が挙げられる。

無痛化剤としては、例えば、ベンジルアルコール等が挙げられる。

防腐剤としては、例えば、パラオキシ安息香酸エステル類、クロロブタノール、ベンジルアルコール、フェネチルアルコール、デヒドロ酢酸、ソルビン酸等が挙げられる。

抗酸化剤としては、例えば、亜硫酸塩、アスコルビン酸、 α ートコフェロール 等が挙げられる。

[0045]

【実施例】

本発明は、更に以下の参考例、実施例、製剤例及び実験例によって詳しく説明 されるが、これらの例は単なる実施例であって、本発明を限定するものではなく 、また本発明の範囲を逸脱しない範囲で変化させてもよい。 以下の参考例、実施例中の「室温」は通常約10ないし約35℃を示す。%は特記しない限り重量パーセントを示す。

その他の本文中で用いられている略号は下記の意味を示す。

s :シングレット (singlet)

d : ダブレット (doublet)

dd:ダブレット オブ ダブレッツ (doublet of doublets)

dt:ダブレット オブ トリプレッツ (doublet of triplets)

t : トリプレット (triplet)

q :カルテット (quartet)

septet :セプテット

m :マルチプレット (multiplet)

br:ブロード (broad)

J :カップリング定数(coupling constant)

Hz:ヘルツ (Hertz)

CDCl3 :重クロロホルム

DMSO-d₆:重ジメチルスルホキシド

lH-NMR :プロトン核磁気共鳴

THF : テトラヒドロフラン

DMF : ジメチルホルムアミド

また、¹H-NMRについて、水酸基やアミノ基上のプロトンにおいて非常に緩やかなピークについては記載していない。また、塩を形成している化合物について、フリー体でのデータについてはフリー塩基と記載した。

シリカゲルクロマトグラフィーにおいては、メルク社製 Kiesselgel 60 を用い、塩基性シリカゲルクロマトグラフィーには、富士シリシア化学社製 Chromat orex NH を使用した。

[0046]

参考例1

ル

ヒドロキシ(4-イソプロピルフェニル)酢酸

塩化リチウム(17.0 g, 418 mmol)、水酸化カリウム(44.9 g, 800 mmol)と 氷(150 g)の混合物に、ブロモホルム(17.5 mL, 200 mmol)と 4-4 ソプロピルベンズアルデヒド(30.3 mL, 200 mmol)の 1 , 4-3 オキサン(150 mL)溶液を0 で加え、5-10 で 2 4 時間撹拌後、35 で 2 4 時間撹拌した。混合物を水で希釈し、ジエチルエーテルで抽出した。水層を塩酸で酸性にして酢酸エチルで抽出した。抽出液を水で洗浄後、無水硫酸ナトリウムにて乾燥した。溶媒を減圧下留去し、得られた残さをヘキサン一酢酸エチルで結晶化し標題化合物 2 8 . 5 g(収率 7 3 %)を得た。 融点 1 5 6-1 5 7 $\mathbb C$ 。

 1 H-NMR(CDCl₃) δ : 1.24(6H, d, J = 7.0 Hz), 2.91(1H, septet, J = 7.0 Hz), 5.21(1H, s), 7.24(2H, d, J = 8.8 Hz), 7.36(2H, d, J = 8.8 Hz), 2 H 未確認。

[0047]

参考例2

3-(4-7) (3 H) -4 (4 H) -4 (5 H) -4 (7 H) -4 (7 H) -4 (7 H) -4 (8 H) -4 (9 H) -4 (1 H) -4

参考例1で合成したヒドロキシ(4ーイソプロピルフェニル)酢酸(11.8 g, 60.8 mmol)、2, 3, 5ートリメチルフェノール(12.4 g, 91.2 mmol)の混合物に、70%硫酸(10 mL)を室温で加え、115℃で12時間撹拌した。混合物を水に加え、ジイソプロピルエーテルで抽出した。抽出液を水、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液で洗浄後、無水硫酸ナトリウムにて乾燥した。溶媒を減圧下留去し、得られた残さをシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ヘキサンー酢酸エチル8:1)により精製し、標題化合物10.9 g (収率 65%)を得た。 融点 107-108℃(ヘキサンー酢酸エチル)。

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 1.22 (6H, d, J = 6.6 Hz), 1.93 (3H, s), 2.24 (3H, s), 2.29 (3H, s), 2.88 (1H, septet, J = 6.6 Hz), 4.76 (1H, s), 6.76 (1H, s), 7.07 (2H, d, J = 8.1 Hz), 7.17 (2H, d, J = 8.1 Hz),

[0048]

参考例3

77/

3-(4-7) (3 H) -4 (4 H) -4 (5 H) -4 (7 H) -4 (8 H) -4 (9 H) -4 (9 H) -4 (1 H) -4

参考例 2 と同様にして、参考例 1 で合成したヒドロキシ(4 - イソプロピルフェニル)酢酸と 2 , 3 - ジメチルフェノールを用い、標題化合物を合成した。収率 4 4 %。 融点 5 8 - 6 0 \mathbb{C} (メタノール)。

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 1.22 (6H, d, J = 6.9 Hz), 2.27 (3H, s), 2.32 (3H, s), 2.88 (1H, septet, J = 6.6 Hz), 4.85 (1H, s), 6.91 (1H, d, J = 7.8 Hz), 6.95 (1H, d, J = 7.8 Hz), 7.13 (2H, d, J = 8.1 Hz), 7.19 (2H, d, J = 8.1 Hz)_o

[0049]

参考例 4

3-(4-7) (3 H) -4 (4 H) -4 (5 H) -4 (7 H) -4 (7 H) -4 (7 H) -4 (7 H) -4 (8 H) -4 (9 H) -4 (9 H) -4 (1 H) -4

参考例 2 と同様にして、参考例 1 で合成したヒドロキシ(4 - イソプロピルフェニル)酢酸と 3 , 5 - ジメチルフェノールを用い、標題化合物を合成した。収率 4 5 %。 融点 7 6 - 7 7 \mathbb{C} 。(酢酸エチルーヘキサン)。

¹H-NMR (CDCl₃) δ : 1.23 (6H, d, J = 7.0 Hz), 1.97 (3H, s), 2.38 (3H, s), 2.88 (1H, septet, J = 7.0 Hz), 4.73 (1H, s), 6.78 (1H, s), 6.84 (1H, s), 7.07 (2H, d, J = 8.2 Hz), 7.18 (2H, d, J = 8.2 Hz) $_{\circ}$

[0050]

参考例 5

5-プロモー3-(4-イソプロピルフェニル)-1-ベンゾフランー2(3 H) -オン

参考例 2 と同様にして、参考例 1 で合成したヒドロキシ(4 - 4 - 4 - 1 -

¹H-NMR (CDCl₃) δ : 1.24 (6H, d, J = 6.9 Hz), 2.90 (1H, septet, J = 6.9 Hz), 4.86 (1H, s), 7.06 (1H, d, J = 8.7 Hz), 7.11 (2H, d, J = 8.4 Hz), 7.23 (2H, d, J = 8.4 Hz), 7.33 (1H, s), 7.47 (1H, d, J = 8.7 Hz) $_{\circ}$

[0051]

参考例6

3-(4-7)プロピルフェニル) -3, 4, 6, 7-テトラメチルー1-ベン ブフラン-2 (3H) -オン

参考例 2 で合成した 3-(4-4)プロピルフェニル)-4, 6, 7-1 メチルー1-4 ルー1-4 (2, 3 H) -4 (2, 2, 3 H) の 2 (2, 10 g, 2, 2, 3 H) の 2 (2, 4 M) の 4 (4 M) 溶液に水素化ナトリウム(4 0 %流動パラフィン分散物, 4 314 mg,4 7, 4 84 mol)を 4 でで加え、室温で 4 3 0 分間撹拌した。反応液にヨウ化メチル(4 1, 4 1, 4 1, 4 1, 4 1, 4 1, 4 1, 4 1, 4 1, 4 1, 4 1, 4 1, 4 3, 4 1, 4 1, 4 3, 4 3, 4 3, 4 3, 4 6, 4 6, 4 7, 4 6, 4 7, 4 7, 4 1, 4 1, 4 1, 4 1, 4 3, 4 1, 4 3, 4 3, 4 3, 4 6, 4 6, 4 6, 4 6, 4 7, 4 6, 4 7, 4 8, 4 9, 4 8,

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 1.21 (6H, d, J = 6.9 Hz), 1.94 (3H, s), 1.98 (3H, s), 2.25 (3H, s), 2.29 (3H, s), 2.87 (1H, septet, J = 6.9 Hz), 6.77 (1H, s), 7.09-7.22 (4H, m)_o

[0052]

参考例7

3-(4-7) (3 H) -3, 6, 7- トリメチルー1-ベンゾフラン-2(3 H) -オン

参考例 6 と同様にして、参考例 3 で合成した 3-(4-4) プロピルフェニル)-6, 7-5 メチルー1-4 ベンゾフランー 2(3H) ーオンを用い、標題化合物を合成した。収率 59%。 油状物。

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 1.21 (6H, d, J = 6.8 Hz), 1.87 (3H, s), 2.28 (3H, s), 2.33 (3H, s), 2.87 (1H, septet, J = 6.9 Hz), 6.94 (1H, d, J = 7.8 Hz), 6.94 (1H, d, J = 7.8 Hz), 7.17 (2H, d, J = 8.4 Hz), 7.25 (2H, d, J = 8.4 Hz)_o

[0053]

参考例8

2-(2-ヒドロキシ-1-(4-イソプロピルフェニル) エチル) -3, 5, 6-トリメチルフェノール

参考例2で合成した3-(4-イソプロピルフェニル)-4,6,7-トリメチルー1-ベンゾフラン-2(3H)-オン(8.42 g,28.6 mmol)のTHF(80 mL)溶液に水素化アルミニウムリチウム(1.63 g,42.9 mmol)を0℃で加え、1時間加熱還流した。反応液に水を加え、生成物を酢酸エチルで抽出した。合わせた抽出液を水で洗浄し、硫酸マグネシウム上で乾燥後、減圧濃縮した。得られた残さをヘキサン-酢酸エチルで結晶化させ標題化合物を8.00g(収率94%)を得た。 融点 101-102℃。

¹H-NMR (CDCl₃) δ : 1.22 (6H, d, J = 6.9 Hz), 2.13-2.35 (10H, m), 2.86 (1H, septet, J = 6.9 Hz), 4.24 (1H, dd, J = 10.8 Hz), 4.42 (1H, dd, J = 10.8, 5.1 Hz), 4.50 (1H, dd, J = 5.1, 2.7 Hz), 6.58 (1H, s), 7.15 (4H, s), 8.01 (1H, br s)_o

[0054]

参考例9

6-(2-E) には -1-(4-A) になっている エチル -2 の -2 の

参考例 8 と同様にして、参考例 3 で合成した 3-(4-4) プロピルフェニル)-6, 7-9 メチルー1-4 ングフランー 2(3H) ーオンを用い、標題化合物を合成した。収率 36%。 融点 83-84 \mathbb{C} (酢酸エチルーへキサン)

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 1.24 (6H, d, J = 7.2 Hz), 2.03 (1H, br s), 2.18 (3H, s), 2.25 (3H, s), 2.87 (1H, septet, J = 7.2 Hz), 4.18-4.39 (3H, m), 6.6 8 (1H, d, J = 7.8 Hz), 6.77 (1H, d, J = 7.8 Hz), 6.84 (1H, s), 7.14 (2H, d, J = 9.0 Hz), 7.18 (2H, d, J = 9.0 Hz)_o

[0055]

参考例10

2-(2-E) + (2-E) + (4-E) + (

参考例 8 と同様にして、参考例 4 で合成した 3-(4-4) プロピルフェニル)-4, 6-9 メチルー1-4 ベンゾフランー 2(3H) ーオンを用い、標題化合物を合成した。収率 93%。 融点 101-102 \mathbb{C} (酢酸エチルーへキサン)。

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 1.21 (6H, d, J = 6.9 Hz), 2.19 (3H, s), 2.25 (3H, s), 2.27 (1H, br s), 2.86 (1H, septet, J = 6.9 Hz), 4.21 (1H, dd, J = 11.1, 2.7 Hz), 4.39 (1H, dd, J = 11.1, 5.1 Hz), 4.48 (1H, dd, J = 5.1, 2.7 Hz), 6.57 (1H, s), 6.62 (1H, s), 7.15 (4H, s), 8.14 (1H, br s).

[0056]

参考例11

4-プロモ-2- (2-ヒドロキシ-1- (4-イソプロピルフェニル) エチル) フェノール

参考例 8 と同様にして、参考例 5 で合成した 5 ーブロモー 3 ー (4 ーイソプロピルフェニル) -1 ーベンゾフランー 2 (3 H) ーオンを用い、標題化合物を合成した。収率 44%。油状物。

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 1.24 (6H, d, J = 6.9 Hz), 1.38 (1H, br s), 2.88 (1H, septet, J = 7.2 Hz), 4.18-4.37 (3H, m), 6.76 (1H, d, J = 8.1 Hz), 7.08-7.25 (6H, m), 7.47 (1H, br s) $_{\circ}$

[0057]

参考例12

2-(2-ヒドロキシ-1-(4-イソプロピルフェニル)-1-メチルエチル)-3,5,6-トリメチルフェノール

参考例 8 と同様にして、参考例 6 で合成した 3-(4-4) プロピルフェニル)-3, 4, 6, 7- テトラメチル-1- ベンゾフラン-2 (3H) - オンを用い、標題化合物を合成した。収率 83%。 融点 116-117% (酢酸エチル- ヘキサン)。

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 1.23 (6H, d, J = 6.9 Hz), 1.73 (6H, s), 2.20 (3H, s), 2.21 (3H, s), 2.56-2.64 (1H, m), 2.88 (1H, septet, J = 6.9 Hz), 3.77 (1H, dd, J = 11.1, 3.6 Hz), 4.13-4.22 (1H, m), 6.49 (1H, s), 7.11 (2H, d,

J = 8.4 Hz), 7.15(2H, d, J = 8.4 Hz), 8.70(1H, s)

[0058]

参考例 1 3

3-(4-7)プロピルフェニル) -4, 6, 7-トリメチル-2, 3-ジヒド -1-ベンゾフラン

参考例 8 で得た $2-(2-\text{E} \text{Fid} + \hat{\nu} - 1 - (4-\text{A} \text{Y})^2 \text{D}^2 \text{U} \text{V} \text{T} \text{T} \text{T} \text{U})$ エチル) -3 、 5 、 6-F リメチルフェノール(7.85 g、26.3 mmol)、 F リフェニルホスフィン(7.58 g、28.9 mmol)のTHF(60 mL)溶液に、 F ゾジカルボン酸 ジエチル(40% トルエン溶液、12.6 g、28.9 mmol)を氷冷下で加え、室温で 1 時間撹拌した。溶媒を減圧下濃縮し、得られた残さをシリカゲルカラムクロマトグラフィー($^{\text{A}}$ サン:酢酸エチル=1 0: 1)により精製後、標題化合物 5 . 7 0 g(収率 8 4 %)を得た。 融点 4 8 -4 9 $^{\text{C}}$ ($^{\text{A}}$ タノール)。 1 H-NMR(CDCl3) δ : 1.22(6 H,d, $^{\text{B}}$ = 6.9 Hz), $^{\text{B}}$ ($^{\text{B}}$ 3H,s), $^{\text{B}}$ 2. $^{\text{B}}$ ($^{\text{B}}$ 3H,s), $^{\text{B}}$ 2. $^{\text{B}}$ 3H,s), $^{\text{B}}$ 2. $^{\text{B}}$ 3H,s), $^{\text{B}}$ 3H,s), $^{\text{B}}$ 3H,s), $^{\text{B}}$ 3H,s), $^{\text{B}}$ 3H,s), $^{\text{B}}$ 6. $^{\text{B}}$ 6. $^{\text{B}}$ 8Hz), $^{\text{B}}$ 6. $^{\text{B}}$ 9Hz), $^{\text{B}}$ 7. $^{\text{B}}$ 6 ($^{\text{B}}$ 1Hz), $^{\text{B}}$ 6 ($^{\text{B}}$ 1Hz), $^{\text{B}}$ 6 ($^{\text{B}}$ 1Hz), $^{\text{B}}$ 7. $^{\text{B}}$ 6 ($^{\text{B}}$ 1Hz), $^{\text{B}}$ 7. $^{\text{B}}$ 6 ($^{\text{B}}$ 1Hz), $^{\text{B}}$ 7. $^{\text{B}}$ 9 ($^{\text{B}}$ 1Hz), $^{\text{B}}$ 9 ($^{\text{B}}$ 1Hz) 9 ($^{\text{B$

[0059]

参考例14

3-(4-7) (

参考例 1 3 と同様にして、参考例 9 で合成した 6-(2-E)ドロキシー 1-(4-4) フェニル)エチル)-2 、3-3 メチルフェノールを用い、標題化合物を合成した。収率 8 0%。 融点 5 0 -5 1 $\mathbb C$ (メタノール)。 1 H-NMR (CDC13) δ : 1.23 (6H, d, J=6.9 Hz), 2.18 (3H, s), 2.25 (3H, s) 、2.88 (1H, septet, J=6.9 Hz), 4.35-4.42 (1H, m), 4.62 (1H, t, J=8.7 Hz), 4.82-4.90 (1H, m), 6.67 (1H, d, J=7.8 Hz), 6.75 (1H, d, J=7.8 Hz), 7.13 (2H, d, J=9.0 Hz), 7.17 (2H, d, J=9.0 Hz)。

[0060]

参考例 1 5

3 - (4 - 4)ーベンゾフラン

参考例13と同様にして、参考例10で合成した2-(2-ヒドロキシー1-(4-7)プロピルフェニル)エチル)-3, 5-3ジメチルフェノールを用い、 標題化合物を合成した。収率 85%。 融点 46-47℃ (メタノール)。 ¹H-NMR (CDCl₃) δ : 1.22 (6H, d, J = 7.0 Hz), 1.92 (3H, s), 2.29 (3H, s) , 2.86 (1H, septet, J = 7.0 Hz), 4.35-4.53 (2H, m), 4.75-4.90 (1H, m), 6 .47 (1H, s), 6.55 (1H, s), 7.05 (2H, d, J = 8.0 Hz), 7.13 (2H, d, J = 8.0 Hz) $0 \text{ Hz})_{\circ}$

$[0\ 0\ 6\ 1]$

参考例 1 6

5-ブロモー3-(4-イソプロピルフェニル)-2,3-ジヒドロー1-ベン ゾフラン

参考例13と同様にして、参考例11で合成した4-ブロモー2-(2-ヒド ロキシー1-(4-イソプロピルフェニル)エチル)フェノールを用い、標題化 合物を合成した。収率 62%。 融点 90-91℃(メタノール)。 ¹H-NMR (CDC1₃) δ : 1.24 (6H, d, J = 6.8 Hz), 2.90 (1H, septet, J = 6.8 Hz), 4.37-4.47 (1H, m), 4.56-4.67 (1H, m), 4.89 (1H, dd, J = 9.6, 8.8 Hz), 6.74 (1H, d, J = 8.4 Hz), 7.07-7.29 (6H, m).

[0062]

参考例17

ジヒドロー1ーベンゾフラン

参考例13と同様にして、参考例12で合成した2-(2-ヒドロキシ-1-(4-7) (4 フェノールを用い、標題化合物を合成した。収率 95%。油状物。

¹H-NMR (CDCl₃) δ : 1.23 (6H, d, J = 6.9 Hz), 1.74 (3H, s), 1.80 (3H, s) , 2.15 (3H, s), 2.22 (3H, s), 2.87 (1H, septet, J = 6.9 Hz), 4.38 (1H, d J = 8.4 Hz, 4.46 (1H, d, J = 8.4 Hz), 6.45 (1H, s), 7.13 (2H, d, J = 8.4 Hz)

8.4 Hz), 7.20 (2H, d, J = 8.4 Hz)

[0063]

参考例18

5-ブロモー3-(4-イソプロピルフェニル)-4,6-ジメチル-2,3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン

¹H-NMR (CDCl₃) δ : 1.22 (6H, d, J = 6.9 Hz), 2.04 (3H, s), 2.23 (3H, s), 2.38 (3H, s), 2.86 (1H, septet, J = 6.9 Hz), 4.41 (1H, dd, J = 8.4, 4.8 Hz), 4.54 (1H, dd, J = 9.0, 4.8 Hz), 4.81 (1H, t, J = 9.0 Hz), 7.01 (2 H, d, J = 8.1 Hz), 7.12 (2H, d, J = 8.1 Hz) $_{\circ}$

[0064]

参考例 1 9

5-ブロモー3- (4-イソプロピルフェニル)-6, 7-ジメチルー2, 3-ジヒドロー1-ベンゾフラン

参考例 18 と同様にして、参考例 14 で合成した 3-(4-7)プロピルフェニル)-6, 7-9メチルー2, 3-9ビドロー1-4ベングフランを用い、標題化合物を合成した。収率 68%。 融点 114-115% (メタノール)。1H-NMR (CDC13) δ : 1.24 (6H, d, J=7.0 Hz), 2.23 (3H, s), 2.33 (3H, s), 2.89 (1H, septet, J=7.0 Hz), 4.39 (1H, dd, J=8.4, 7.8 Hz), 4.54-4. 66 (1H, m), 4.86 (1H, dd, J=9.2, 8.4 Hz), 7.03 (1H, s), 7.11 (2H, d, J=8.4 Hz), 7.18 (2H, d, J=8.4 Hz)。

[0065]

参考例 2 0

5-プロモ-3- (4-イソプロピルフェニル)-3, 4, 6, 7-テトラメチル-2, 3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン

参考例18と同様にして、参考例17で合成した3-(4-イソプロピルフェニル)-3,4,6,7-テトラメチル-2,3-ジヒドロ-1-ベンゾフランを用い、標題化合物を合成した。収率 98%。油状物。

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 1.23 (6H, d, J = 6.9 Hz), 1.74 (3H, s), 1.90 (3H, s), 2.23 (3H, s), 2.38 (3H, s), 2.88 (1H, septet, J = 6.9 Hz), 4.37 (1H, d, J = 8.7 Hz), 4.42 (1H, d, J = 8.7 Hz), 7.14 (2H, d, J = 8.4 Hz), 7.19 (2H, d, J = 8.4 Hz)_o

[0066]

参考例 2 1

5-ブロモ-3- (4-イソプロピルフェニル) -3, 6, 7-トリメチル-1 -ベンゾフラン-2 (3H) -オン

参考例 18 と同様にして、参考例 7 で合成した 3-(4-7)プロピルフェニル) -3, 6, 7-トリメチルー1-ベンゾフランー2(3 H) -オンを用い、標題化合物を合成した。 収率 73%。 融点 116-117 \mathbb{C} (メタノール)。

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 1.22 (6H, d, J = 6.9 Hz), 1.86 (3H, s), 2.34 (3H, s), 2.41 (3H, s), 2.88 (1H, septet, J = 6.9 Hz), 7.15-7.25 (5H, m)_o

[0067]

参考例22

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 1.24 (6H, d, J = 6.9 Hz), 1.58 (3H, s), 2.15 (3H, s)

, 2.37 (3H, s), 2.89 (1H, septet, J = 6.9 Hz), 3.99 (1H, d, J = 11.7 Hz), 4.23 (1H, d, J = 11.7 Hz), 6.27 (1H, br s), 7.19 (4H, s), 7.40 (1H, s), 1H 未確認。

[0068]

参考例 2 3

5 ー ブロモー 3 ー (4 ー イソプロピルフェニル) ー 4 , 6 ー ジメチルー 2 , 3 ー ジヒドロー 1 ー ベンゾフラン

参考例 15 で合成した 3-(4-7)プロピルフェニル) -4, 6-9メチル -2, 3-9ビドロー1-4 (5.62 g, 21.1 mmol) のアセトニトリル (60mL) 溶液に、0 で N-7 ロモコハク酸イミド (3.76 g, 21.1 mmol) を加え、同温で 1 時間撹拌した。溶媒を減圧下留去し、得られた残さをシリカゲルカラムクロマトグラフィー(10 + 11 + 11 + 11 + 11 + 11 + 11 + 12 + 13 + 13 + 13 + 14 + 15 + 15 + 16 + 17 + 19 + 19 + 11 + 11 + 11 + 12 + 13 + 13 + 13 + 14 + 15 + 15 + 16 + 17 + 19 + 11 + 11 + 11 + 12 + 13 +

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 1.22 (6H, d, J = 6.9 Hz), 2.05 (3H, s), 2.39 (3H, s), 2.86 (1H, septet, J = 6.9 Hz), 4.41 (1H, dd, J = 8.4, 4.5 Hz), 4.52 (1 H, dd, J = 9.0, 4.5 Hz), 4.78-4.86 (1H, m), 6.66 (1H, s), 7.01 (2H, d, J = 8.1 Hz), 7.13 (2H, d, J = 8.1 Hz),

[0069]

参考例 2 4

N-ベンジル-3-(4-イソプロピルフェニル)-4, 6, 7-トリメチルー2. 3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン-5-アミン

参考例18で得た5ーブロモー3ー(4ーイソプロピルフェニル)ー4,6ージメチルー2,3ージヒドロー1ーベンゾフラン(920 mg,2.56 mmol)およびベンジルアミン(0.34 mL,3.07 mmol)のトルエン(10 mL)溶液に、酢酸パラジウム(6 mg,0.03 mmol)およびBINAP(48 mg,0.09 mmol)を室温下加え、アルゴン気流下15分間撹拌した。反応液にナトリウム tertーブトキシド(344 mg,3.58 mmol)を室温下加えた後、アルゴン気流下18時間加熱還流した。反応液に水を加え、酢酸エチルで抽出し、有機層を水、飽和食塩水で洗浄

後、無水硫酸ナトリウムにて乾燥し、溶媒を減圧下留去した。得られた残さをシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ヘキサン-酢酸エチル 50:1)により精製し、油状物の標題化合物 9 0 0 mg(収率 9 1%)を得た。 油状物。

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 1.23 (6H, d, J = 6.9 Hz), 1.87 (3H, s), 2.20 (3H, s), 2.27 (3H, s), 2.67-3.02 (2H, m), 3.91 (2H, s), 4.38 (1H, dd, J = 8.4, 4.8 Hz), 4.52 (1H, dd, J = 9.0, 4.8 Hz), 4.80 (1H, t, J = 9.0 Hz), 7.03 (2H, d, J = 8.1 Hz), 7.12 (2H, d, J = 8.1 Hz), 7.20-7.42 (5H, m)_o

[0070]

参考例 2 5

N-ベンジル-3-(4-イソプロピルフェニル)-6, 7-ジメチル-2, 3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン-5-アミン

参考例 24 と同様にして、参考例 19 で合成した 5- ブロモー 3- (4- イソプロピルフェニル) -6 、7- ジメチルー 2 、3- ジヒドロー 1- ベンゾフランを用い、標題化合物を合成した。収率 85%。 融点 108-109 \mathbb{C} (メタノール)。

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 1.24 (6H, d, J = 6.9 Hz), 2.08 (3H, s), 2.22 (3H, s), 2.88 (1H, septet, J = 7.0 Hz), 3.42 (1H, br s), 4.18 (2H, s), 4.28 (1H, t, J = 7.5 Hz), 4.55-4.64 (1H, m), 4.79 (1H, t, J = 9.0 Hz), 6.30 (1H, s), 7.11 (2H, d, J = 8.4 Hz), 7.15 (2H, d, J = 8.4 Hz), 7.21-7.37 (5H, m)_o

$[0\ 0\ 7\ 1]$

参考例 2 6

N-ベンジル-3-(4-イソプロピルフェニル)-4,6-ジメチル-2,3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン-5-アミン

参考例 24 と同様にして、参考例 23 で合成した 5- ブロモー 3- (4- イソプロピルフェニル) -4 , 6- ジメチルー 2 , 3- ジヒドロー 1- ベンゾフランを用い、標題化合物を合成した。収率 99%。 融点 82-83 \mathbb{C} (メタノール)。

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 1.22 (6H, d, J = 6.9 Hz), 1.90 (3H, s), 2.27 (3H, s)

, 2.67-3.02 (2H, m), 3.93 (2H, s), 4.38 (1H, dd, J = 8.4, 4.5 Hz), 4.49 (1H, dd, J = 9.0, 4.5 Hz), 4.75-4.83 (1H, m), 6.59 (1H, s), 7.02 (2H, d, J = 8.1 Hz), 7.12 (2H, d, J = 8.1 Hz), 7.19-7.39 (5H, m) $_{\circ}$

[0072]

参考例27

N-ベンジル-3-(4-イソプロピルフェニル)-2, 3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン-5-アミン

参考例 24 と同様にして、参考例 16 で合成した 5- ブロモ-3- (4-4ソプロピルフェニル) -2, 3- ジヒドロ-1-ベンゾフランを用い、標題化合物を合成した。収率 89%。油状物。

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 1.24 (6H, d, J = 6.9 Hz), 2.88 (1H, septet, J = 6.9 Hz), 3.42 (1H, br s), 4.20 (2H, s), 4.31 (1H, dd, J = 8.7, 7.8 Hz), 4.51 -4.59 (1H, m), 4.80 (1H, dd, J = 9.0, 8.7 Hz), 6.38 (1H, d, J = 2.4 Hz), 6.46 (1H, dd, J = 8.1, 2.4 Hz), 6.71 (1H, d, J = 8.1 Hz), 7.08-7.37 (9H, m)_o

[0073]

参考例 2 8

N-ベンジル-3-(4-イソプロピルフェニル)-3, 4, 6, 7-テトラメチル-2, 3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン-5-アミン

参考例24と同様にして、参考例20で合成した5-ブロモ-3-(4-イソプロピルフェニル)-3,4,6,7-テトラメチル-2,3-ジヒドロ-1-ベンゾフランを用い、標題化合物を合成した。収率 25%。油状物。

¹H-NMR (CDCl₃) δ : 1.23 (6H, d, J = 6.9 Hz), 1.73 (3H, s), 1.74 (3H, s), 2.20 (3H, s), 2.27 (3H, s), 2.78-3.10 (2H, m), 3.88 (1H, d, J = 13.2 Hz), 3.93 (1H, d, J = 13.2 Hz), 4.35 (1H, d, J = 8.4 Hz), 4.39 (1H, d, J = 8.4 Hz), 7.10-7.38 (9H, m)_o

[0074]

参考例 2 9

N-ベンジル-3-(4-イソプロピルフェニル) -3, 6, 7-トリメチルー

2, 3-ジヒドロー1-ベンゾフラン-5-アミン

参考例22で得た4-ブロモー6-(2-ヒドロキシー1-(4-イソプロピ ルフェニル) -1 -メチルエチル) -2, 3 -ジメチルフェノール (830 mg, 2. 21 mmol)、トリフェニルホスフィン(638 mg, 2.43 mmol)のTHF(60 mL)溶液 に、アゾジカルボン酸ジエチル (40% トルエン溶液, 1.06 g, 2.43 mmol) を氷 冷下で加え、室温で1時間撹拌した。溶媒を減圧下濃縮し、得られた残さをシリ カゲルカラムクロマトグラフィー(ヘキサン:酢酸エチル=10:1)により精 製後、油状の5-ブロモー3-(4-イソプロピルフェニル)-3.6.7-ト リメチルー2, 3ージヒドロー1ーベンゾフラン660 mgを得た。この化合物(6 60 mg, 1.84 mmol) およびベンジルアミン (0.24 mL, 2.21 mmol)のトルエン (1 0 mL) 溶液に、酢酸パラジウム (4 mg, 0.02 mmol) およびBINAP (34 mg, 0.6 mmol) を室温下加え、アルゴン気流下15分間撹拌した。反応液にナトリ t e r t ーブトキシド(248 mg, 2.58 mmol)を室温下加えた後、アルゴ ン気流下18時間加熱還流した。反応液に水を加え、酢酸エチルで抽出し、有機 層を水、飽和食塩水で洗浄後、無水硫酸ナトリウムにて乾燥し、溶媒を減圧下留 去した。得られた残さをシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ヘキサン-酢酸 エチル 50:1)により精製し、油状物の標題化合物660 mg (収率77%) を得た。

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 1.23 (6H, d, J = 7.0 Hz), 1.69 (3H, s), 2.09 (3H, s), 2.22 (3H, s), 2.87 (1H, septet, J = 7.0 Hz), 3.47 (1H, br s), 4.23 (2H, s), 4.35 (1H, d, J = 8.4 Hz), 4.48 (1H, d, J = 8.4 Hz), 6.32 (1H, s), 7.07-7.42 (9H, m)_o

[0075]

参考例 3 0

3-(4-7)プロピルフェニル)-4, 6, 7-トリメチルー2, 3-ジヒドロー1-ベンゾフランー5-アミン

参考例 24 で得たN-ベンジル-N-(3-(4-4ソプロピルフェニル)-4, 6, 7-トリメチル-2, 3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン-5-4ル)アミン (900 mg, 2.33 mmol)、10%-パラジウム炭素 (50%含水, 90 mg) ギ

酸アンモニウム (294 mg, 4.66 mmol)のエタノール (10 mL) 混合物を 2 時間加熱還流した。固体を除き、ろ液を減圧下濃縮した。残さに水、酢酸エチルを加え有機層を分離し、水層を酢酸エチルで抽出した。合わせた有機層を水で洗浄後、無水硫酸ナトリウムにて乾燥した。溶媒を減圧下留去し、得られた残さを酢酸エチルーへキサンより結晶化させて標題化合物 5 1 0 mg (収率 7 4 %) を得た。 融点 171-173 \mathbb{C} 。

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 1.22 (6H, d, J = 6.9 Hz), 1.84 (3H, s), 2.11 (3H, s), 2.20 (3H, s), 2.86 (1H, septet, J = 6.9 Hz), 3.26 (2H, br s), 4.30-4.4 1 (1H, m), 4.47-4.60 (1H, m), 4.70-4.82 (1H, m), 7.05 (2H, d, J = 8.1 Hz), 7.12 (2H, d, J = 8.1 Hz) $_{\circ}$

[0076]

参考例31

3-(4-7)プロピルフェニル) -6, 7-3メチルー2, 3-3ビドロー1 -4

参考例 3 0 と同様にして、参考例 2 5 で合成したN - ベンジル- N - (3 - (4 - - 4 - - 4 - -

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 1.23 (6H, d, J = 6.9 Hz), 2.00 (2H, br s), 2.08 (3H, s), 2.20 (3H, s), 2.88 (1H, septet, J = 6.9 Hz), 4.31 (1H, t, J = 7.8 Hz), 4.56 (1H, t, J = 7.8 Hz), 4.75-4.83 (1H, m), 6.29 (1H, s), 7.14 (2H, d, J = 9.0 Hz), 7.17 (2H, d, J = 9.0 Hz) $_{\circ}$

[0077]

参考例32

3-(4-7)プロピルフェニル) -4, 6-ジメチル-2, 3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン-5-アミン

参考例30と同様にして、参考例26で合成したN-ベンジル-3-(4-イソプロピルフェニル)-4,6-ジメチル-2,3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン-5-アミンを用い、標題化合物を合成した。収率72%。 融点 81-

8 2 °C。

¹H-NMR (CDCl₃) δ : 1.22 (6H, d, J = 6.9 Hz), 1.85 (3H, s), 2.18 (3H, s), 2.86 (1H, septet, J = 6.9 Hz), 3.07 (2H, br s), 4.35 (1H, dd, J = 8.4, 4.5 Hz), 4.49 (1H, dd, J = 9.0, 4.5 Hz), 4.71-4.80 (1H, m), 6.54 (1H, s), 7.03 (2H, d, J = 8.1 Hz), 7.11 (2H, d, J = 8.1 Hz) $_{\circ}$

[0078]

参考例 3 3

3-(4-7) (4-7) (4-7) (4-7) (4-7) (4-7) (4-7) (4-7) (4-7) (7-7)

参考例30と同様にして、参考例27で合成したN-ベンジル-N-(3-(

4-イソプロピルフェニル)-2 , 3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン-5-イル) アミンを用い、標題化合物を合成した。収率 77%。 油状物。 1 H-NMR(CDCl3) δ : 1.23(6H, d, J = 6.9 Hz), 2.88(1H, septet, J = 6.9 Hz), 3.32(2H, br s), 4.32(1H, dd, J = 8.7, 7.5 Hz), 4.49-4.57(1H, m), 4.80(1H, dd, J = 9.0,8.7 Hz),6.38(1H, d, J = 2.4 Hz),6.49(1H, dd, J = 8.1,2.4 Hz),6.67(1H, d,J = 8.1 Hz),7.12(2H, d,J = 8.4 Hz),7.16(2H, d,J = 8.4 Hz)。

[0079]

参考例 3 4

3-(4-7)プロピルフェニル) -3, 4, 6, 7-テトラメチル-1-ベン ゾフラン 2, 3-ジヒドロ-5-アミン

参考例30と同様にして、参考例28で合成したN-ベンジル-3-(4-イソプロピルフェニル)-3,4,6,7-テトラメチル-2,3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン-5-アミンを用い、標題化合物を合成した。収率 79%。油状物。

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 1.23 (6H, d, J = 6.9 Hz), 1.69 (3H, s), 1.77 (3H, s), 2.15 (3H, s), 2.20 (3H, s), 2.85 (1H, septet, J = 6.9 Hz), 3.10 (2H, b r s), 4.30 (1H, d, J = 8.4 Hz), 4.34 (1H, d, J = 8.4 Hz), 7.12 (2H, d, J = 8.4 Hz), 7.22 (2H, d, J = 8.4 Hz)_o

[0080]

参考例35

3-(4-4)プロピルフェニル) -3, 6, 7-トリメチル-2, 3-ジヒド -1-ベンゾフラン-5-アミン

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 1.23 (6H, d, J = 6.9 Hz), 1.69 (3H, s), 2.09 (3H, s), 2.20 (3H, s), 2.87 (1H, septet, J = 6.9 Hz), 3.30 (2H, br s), 4.35 (1H, d, J = 8.7 Hz), 4.50 (1H, d, J = 8.7 Hz), 6.29 (1H, s), 7.14 (2H, d, J = 8.1 Hz), 7.23 (2H, d, J = 8.1 Hz)_o

[0081]

参考例36

2-(2.3-i)メチルフェノキシ)-2-iメチルプロピオン酸

2, 3-iジメチルフェノール(25.0 g, 205 mmol)のジメチルスルホキシド(200 mL)溶液に、2-iブロモイソ酪酸エチル(60 mL, 409 mmol)および炭酸カリウム(56.5 g, 409 mmol)を室温下加え、3 6 時間撹拌した。反応液を水に加え、酢酸エチルで抽出した。有機層を水、飽和食塩水で洗浄後、無水硫酸ナトリウムにて乾燥し、減圧下濃縮して油状の2-(2,3-iジメチルフェノキシ)-2-メチルプロピオン酸エチルの粗精製物を得た。この化合物のTHF(160 mL)とメタノール(40 mL)混合溶液に、1 2 規定水酸化ナトリウム水溶液(20 mL, 240 mmol)を室温下加え、12時間撹拌後、減圧下濃縮した。反応液に、水および塩酸を加え水層を酸性とし、酢酸エチルで抽出した。有機層を水、飽和食塩水で洗浄後、無水硫酸ナトリウムにて乾燥した。溶媒を減圧下留去し、得られた残さを酢酸エチルーへキサンより結晶化させて標題化合物 2 1. 3 g(収率 5 0%)を得た。 融点 5 7 5 % 。

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 1.60 (6H, s), 2.16 (3H, s), 2.27 (3H, s), 6.72 (1H, d, J = 7.8 Hz), 6.88 (1H, d, J = 7.5 Hz), 7.00 (1H, 7, J = 7.8 Hz), 1H

未確認。

[0082]

参考例 3 7

2-(3,5-ジメチルフェノキシ)-2-メチルプロピオン酸

参考例36と同様にして、3,5-ジメチルフェノールを用い、標題化合物を 合成した。 収率96%。油状物。

¹H-NMR (CDCl₃) δ : 1.59 (6H, s), 2.27 (6H, s), 6.56 (1H, s), 6.72 (1H, s),

[0083]

参考例38

2-(2,5-ジメチルフェノキシ)-2-メチルプロピオン酸

参考例36と同様にして、2,5-ジメチルフェノールを用い、標題化合物を合成した。収率 57%。 融点 107-109 \mathbb{C} (酢酸エチルーヘキサン)

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 1.62 (6H, s), 2.20 (3H, s), 2.27 (3H, s), 6.64 (1H, s), 6.77 (1H, d, J = 7.5 Hz), 7.05 (1H, d, J = 7.5 Hz), 9.50 (1H, br s)

[0084]

参考例39

2-(2,3,5-トリメチルフェノキシ)-2-メチルプロピオン酸

参考例 3 6 と同様にして、2 , 3 , 5 - トリメチルフェノールを用い、標題化合物を合成した。 収率 6 5 %。 融点 9 1 - 9 4 $\mathbb C$ (酢酸エチルーヘキサン)。

¹H-NMR (CDC1₃) る: 1.59 (6H, s), 2.12 (3H, s), 2.22 (3H, s), 2.23 (3H, s), 6.53 (1H, s), 6.71 (1H, s), 1H 未確認。

[0085]

参考例 4 ()

2-(3, 4, 5-トリメチルフェノキシ)-2-メチルプロピオン酸 参考例36と同様にして、3, 4, 5-トリメチルフェノールを用い、標題化 合物を合成した。収率 57%。 融点 77-78 $^{\circ}$ (ヘキサン)。 1 H-NMR (CDC13) $^{\circ}$: 1.56 (6H, s), 2.11 (3H, s), 2.24 (6H, s), 6.61 (2H, s), 1H 未確認。

[0086]

参考例 4 1

2, 2, 6, 7-テトラメチル-1-ベンゾフラン-3 (2H) -オン

参考例 3 6 で得た、2-(2, 3-ジメチルフェノキシ)-2-メチルプロピオン酸(21.0 g, 101 mmol)のTHF(200 mL)溶液に、DMF(0.1 mL)を加えた後、オキサリルクロリド(10.6 mL, 121 mmol)を氷冷下滴下した。反応液を室温まで昇温し、1 時間撹拌後、減圧下濃縮した。残さを塩化メチレン(200 mL)に溶かし、塩化アルミニウム(32.3 g, 242 mmol)を-70 $\mathbb C$ 以下で加えた後、12 時間かけて室温まで昇温した。反応液を氷冷下、水に加えた後、塩化メチレンを減圧下留去し、酢酸エチルで抽出した。有機層を水、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液、水、飽和食塩水で洗浄後、無水硫酸ナトリウムにて乾燥した。溶媒を減圧下留去し、得られた残さをヘキサンより結晶化させて標題化合物 17.5 g (収率 71%)を得た。 融点 $79-81\mathbb C$ (メタノール)。 1H-NMR(CDC13) $\delta:1.46$ (6H, s), 2.21 (3H, s), 2.35 (3H, s), 6.88 (1H, d, 1 = 1.0 Hz), 1.400 (1H, d, 1 = 1.0 Hz)。

[0087]

参考例 4 2

2, 2, 4, 6-rhj x + hu - 1-rv y y y y - 3 (2H)-x y

参考例 4 1 と同様にして、参考例 3 7 で得た 2 - (3, 5 - ジメチルフェノキシ) - 2 - メチルプロピオン酸を用い、標題化合物を合成した。 収率 9 2 %。 油状物。

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 1.43 (6H, s), 2.37 (3H, s), 2.54 (3H, s), 6.62 (1H, s), 6.66 (1H, s).

[0088]

参考例 4 3

2, 2, 4, 7-テトラメチル-1-ベンゾフラン-3 (2H) -オン

参考例41と同様にして、参考例38で得た2-(2,5-ジメチルフェノキシ)-2-メチルプロピオン酸を用い、標題化合物を合成した。収率 97%。油状物。

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 1.45 (6H, s), 2.25 (3H, s), 2.55 (3H, s), 6.70 (1H, d, J = 7.5 Hz), 7.26 (1H, d, J = 7.5 Hz) $_{\circ}$

[0089]

参考例 4 4

2, 2, 4, 6, 7-ペンタメチル-2, 3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン-3 (2H) -オン

参考例 4 1 と同様にして、参考例 3 9 で得た 2 - (2, 3, 5 - トリメチルフェノキシ) - 2 - メチルプロピオン酸を用い、標題化合物を合成した。収率 3 3 %。 融点 9 9 - 1 0 1 \mathbb{C} ($^{\circ}$ $^{\circ}$ $^{\circ}$) 。

 $^{1}\text{H}-\text{NMR}$ (CDCl₃) δ : 1.44 (6H, s), 2.16 (3H, s), 2.30 (3H, s), 2.52 (3H, s), 6.63 (1H, s).

[0090]

参考例 4 5

2, 2, 4, 5, 6 -ペンタメチル-1-ベンゾフラン-3 (2 H) -オン 参考例 4 1 と同様にして、参考例 4 0 で得た 2 - (3, 4, 5 - トリメチルフェノキシ) -2-メチルプロピオン酸を用い、標題化合物を合成した。収率 9 0%。 融点 77-78℃ (ヘキサン)。

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 1.42 (6H, s), 2.14 (3H, s), 2.34 (3H, s), 2.57 (3H, s), 6.73 (1H, s).

[0091]

参考例46

2, 2, 6, 7-テトラメチル-5-ニトロ-1-ベンゾフラン-3 (2H) - オン

参考例 4 1 で得た、2, 2, 6, 7 ーテトラメチルー 1 ーベンゾフランー 3 (2 H) ーオン (5.20 g, 27.3 mmol) の無水トリフルオロ酢酸 (50 LL) とクロロホルム (5 LL) 溶液に、硝酸アンモニウム (2.10 g, 32.8 mmol) を0℃で加え、

同温で 2 時間撹拌後、減圧下濃縮した。残さに水を加え、酢酸エチルで抽出した。抽出液をを水、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液で洗浄後、無水硫酸ナトリウムにて乾燥した。溶媒を減圧下留去し、得られた残さをシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ヘキサンー酢酸エチル 50:1)により精製し標題化合物 5.40 g (収率 84%) を得た。 融点 131-132 \mathbb{C} (酢酸エチルーヘキサン)

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 1.50 (6H, s), 2.32 (3H, s), 2.52 (3H, s), 8.08 (1H, s)_o

[0092]

参考例47

2, 2, 4, 7-テトラメチル-5-ニトロ-1-ベンゾフラン-3 (2H) -オン

参考例 4 6 と同様にして、参考例 4 3 で得た 2 , 2 , 4 , 7 ーテトラメチルー 1 ーベンゾフランー 3 (2 H) ーオンを用い、標題化合物を合成した。収率 4 6 %。 融点 1 2 4 -1 2 6 $\mathbb C$ (酢酸エチルーへキサン)。 1 H-NMR (CDC1 $_{3}$) δ : 1.50 (6H, s), 2.32 (3H, s), 2.87 (3H, s), 8.11 (1H, s)。

[0093]

参考例48

5 - ブロモー 2, 2, 4, 6 - テトラメチルー 1 - ベンゾフランー 3 (2 H) - オン

参考例 18 と同様にして、参考例 42 で得た 2 、 2 、 4 、 6 ーテトラメチルー 1 ーベンゾフランー 3 (2 H) ーオンを用い、標題化合物を合成した。収率 7 3% 。 融点 63-64 \mathbb{C} (メタノール)。

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 1.44 (6H, s), 2.48 (3H, s), 2.68 (3H, s), 6.83 (1H, s),

[0094]

参考例 4 9

5ープロモー2, 2, 4, 6, 7ーペンタメチルー1ーベンゾフランー3 (2 H

) ーオン

参考例 18 と同様にして、参考例 44 で得た 2 、 2 、 4 、 6 、 7 ーペンタメチルー 2 、 3 ージヒドロー 1 ーベングフランー 3 (2 H) ーオンを用い、標題化合物を合成した。収率 73%。 融点 92-93 \mathbb{C} (メタノール)。 1 HーNMR(CDC1 $_{3}$) δ : 1.44 (6H, s), 2.26 (3H, s), 2.47 (3H, s), 2.66 (3H, s)。

[0095]

参考例 5 0

7-プロモー2, 2, 4, 5, 6-ペンタメチルー1-ベンゾフランー3 (2 H) -オン

参考例 18 と同様にして、参考例 45 で得た 2 、 2 、 4 、 5 、 6 ーペンタメチルー1 ーベンゾフランー 3 (2 H) ーオンを用い、標題化合物を合成した。収率 79%。 融点 145-146 \mathbb{C} (メタノール)。

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 1.49 (6H, s), 2.23 (3H, s), 2.49 (3H, s), 2.55 (3H, s).

[0096]

参考例 5 1

 $5 - (\text{\it alpha}) - 2$, 2, 4, $6 - \text{\it class} + \text{\it ll} - \text{\it alpha}$ 3 (2 H) $- \text{\it ll}$

参考例24と同様にして、参考例48で得た5-ブロモ-2, 2, 4, 6-テトラメチル-2, 3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン-3(2H)-オンを用い、標題化合物を合成した。 収率75%。油状物。

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 1.43 (6H, s), 2.35 (3H, s), 2.54 (3H, s), 3.02 (1H, b r s), 3.99 (2H, s), 6.73 (1H, s), 7.24-7.42 (5H, m) $_{\circ}$

[0097]

参考例 5 2

 $5 - (\text{```} \text{``} \text{``$

参考例24と同様にして、参考例49で得た5-ブロモ-2,2,4,6,

7-ペンタメチルー1-ベンゾフランー3 (2 H) ーオンを用い、標題化合物を合成した。収率 88%。 融点 <math>98-99 (酢酸エチルーへキサン)。 1 H-NMR (CDC13) δ : 1.43 (6H, s), 2.21 (3H, s), 2.35 (3H, s), 2.50 (3H, s), 3.04 (1H, brs), 3.94 (2H, s), 7.26-7.41 (5H, m)。

[0098]

参考例 5 3

7- (ベンジルアミノ) -2, 2, 4, 5, 6-ペンタメチル-1-ベンゾフラン-3 (2H) -オン

参考例 24 と同様にして、参考例 50 で得た 7-プロモー 2 、 2 、 4 、 5 、 6 ーペンタメチルー 1-ベンゾフランー 3 (2H) ーオンを用い、標題化合物を合成した。 収率 72%。 融点 108-109 \mathbb{C} (酢酸エチルーヘキサン)

 1 H-NMR (CDC1₃) δ : 1.38 (6H, s), 2.14 (3H, s), 2.28 (3H, s), 2.51 (3H, s), 3.61 (1H, br s), 4.27 (2H, s), 7.19-7.37 (5H, m)。

[0099]

参考例 5 4

5-アミノー2, 2, 6, 7-テトラメチルー1-ベンゾフランー3 (2H) -オン

参考例 4 6 で得た、2 , 2 , 6 , 7 ーテトラメチルー5 ーニトロー1 ーベンゾフランー3 (2 H) ーオン (5.0 g, 21.3 mmol)、1 0 % ーパラジウム炭素(5 0 % 含水,500 mg)ギ酸アンモニウム(7.06 g, 85.0 mmol)のメタノール(100 叫)混合物を2 時間加熱還流した。固体を除き、ろ液を減圧下濃縮した。残さに水、酢酸エチルを加え有機層を分離し、水層を酢酸エチルで抽出した。合わせた有機層を水で洗浄後、無水硫酸ナトリウムにて乾燥した。溶媒を減圧下留去し、得られた残さを酢酸エチルーへキサンより結晶化させて標題化合物 4.0 g(収率 9 2 %)を得た。 融点 1 4 9 - 1 5 0 \mathbb{C} 。

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 1.43 (6H, s), 2.19 (3H, s), 2.24 (3H, s), 3.50 (2H, br s), 6.78 (1H, s).

[0100]

参考例 5 5

5-アミノ-2, 2, 4, 6-テトラメチル-1-ベンゾフラン-3 (2H) -オン

参考例 30 と同様にして、参考例 51 で得た 5-(ベンジルアミノ) - 2, 2, 4, 6- テトラメチル -1- ベンゾフラン -3(2H)- オンを用い、標題化合物を合成した。 収率 95%。油状物。

¹H-NMR (CDCl₃) δ : 1.43 (6H, s), 2.19 (3H, s), 2.24 (3H, s), 3.50 (2H, br s), 6.78 (1H, s),

[0101]

参考例 5 6

5-アミノー 2 , 4 , 7-テトラメチルー 1-ベンゾフランー 3 (2 H) ーオン

参考例 5 4 と同様にして、参考例 4 7 で得た 2 , 2 , 4 , 7 ーテトラメチルー 5 ーニトロー 1 ーベンゾフランー 3 (2 H) ーオンを用い、標題化合物を合成した。収率 9 7 %。 融点 1 2 4 - 1 2 6 $\mathbb C$ (酢酸エチルーヘキサン)。 1 H-NMR (CDCl₃) δ : 1 . 42 (6H, s), 2 . 21 (3H, s), 2 . 40 (3H, s), 3 . 40 (2H, 8), 6 . 82 (1H, 8)。

[0102]

参考例 5 7

5-アミノー2, 2, 4, 6, 7-ペンタメチルー1-ベンゾフランー3 (2 H) -オン

参考例 30 と同様にして、参考例 52 で得た 5-(ベンジルアミノ)-2, 2, 4, 6, 7-ペンタメチル-1-ベンゾフラン-3(2H)-オンを用い、標題化合物を合成した。収率 <math>88%。 融点 92-93%(酢酸エチルーへキサン)。

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 1.41 (6H, s), 2.19 (3H, s), 2.21 (3H, s), 2.45 (3H, s), 3.44 (2H, br s)_o

[0103]

参考例 5 8

7- アミノー 2 , 2 , 4 , 5 , 6- ペンタメチルー 1- ベンゾフランー 3 (2 H) ーオン

参考例30と同様にして、参考例53で得た7-(ベンジルアミノ)-2、2 4,5,6-ペンタメチルー1ーベンゾフランー3(2H)ーオンを用い、標 題化合物を合成した。 収率 定量的。 融点 141−142℃(酢酸エチル -ヘキサン)。

¹H-NMR (CDCl₃) δ : 1.44 (6H, s), 2.16 (3H, s), 2.19 (3H, s), 2.50 (3H, s), 3.59 (2H, br s)_o

[0104]

参考例 5 9

(2, 2, 6, 7-テトラメチル-3-オキソ-2, 3-ジヒドロ-1-ベンゾ フラン-5-イル)カルバミド酸tert-ブチル

参考例54で得た5-アミノー2,2,6,7-テトラメチルー1-ベンゾフ ラン-3 (2H) -オン (3.89 g, 19.5 mmol) および二炭酸ジtert-ブチ ル (6.73 mL, 29.3 mmol)のTHF (50 mL) 溶液を16時間加熱還流した。反応 液に水を加え、有機層を分離し、水層を酢酸エチルで抽出した。合わせた有機層 を水で洗浄後、無水硫酸ナトリウムにて乾燥し、溶媒を減圧下留去した。得られ た残さをヘキサン-酢酸エチルより結晶化し、標題化合物 4.80g(収率 81 %)を得た。 融点 154-155℃。

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 1.44 (6H, s), 1.50 (9H, s), 2.24 (3H, s), 2.25 (3H, s), 6.12 (1H, br s), 7.58 (1H, s)_o

[0105]

参考例60

(2, 2, 4, 6-テトラメチル-3-オキソ-2, 3-ジヒドロ-1-ベンゾ フラン-5-イル)カルバミド酸tert-ブチル

参考例59と同様にして、参考例55で得た5-アミノー2,2,4,6-テ トラメチルー1-ベンゾフランー3(2H)-オンを用い、標題化合物を合成し た。収率 71%。 融点 156-157℃(酢酸エチルーヘキサン)。 ¹H-NMR (CDC1₃) δ : 1.44 (6H, s), 1.50 (9H, s), 2.24 (3H, s), 2.25 (3H,

s), 6.12 (1H, br s), 7.58 (1H, s)_o

[0106]

参考例 6 1

(2, 2, 4, 7-テトラメチル-3-オキソ-2, 3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン-5-イル) カルバミド酸 t e r t - ブチル

[0107]

参考例 6 2

(2, 2, 4, 6, 7-テトラメチルー3-オキソー2, 3-ジヒドロー1-ベンゾフランー5-イル) カルバミド酸 <math>t e r t -ブチル

参考例 5 9 と同様にして、参考例 5 7 で得た 5-rミノー 2 , 4 , 6 , 7 ーペンタメチルー 1 ーベンゾフランー 3 (2 H) ーオンを用い、標題化合物を合成した。収率 90%。 融点 105-106 $\mathbb C$ (酢酸エチルーへキサン)。 1 H-NMR (CDC13) δ : 1.42 (6H, s), 1.51 (9H, s), 2.19 (3H, s), 2.25 (3H, s), 2.49 (3H, s), 5.81 (1H, br s)。

[0108]

参考例 6 3

3, 3-ジメチル-N-(2, 2, 4, 6, 7-ペンタメチル-3-オキソー2, 3-ジヒドロー<math>1-ベンゾフラン-5-イル) ブタンアミド

参考例 5 7 で得た 5 - アミノー 2 , 2 , 4 , 6 , 7 - ペンタメチルー 1 - ベンゾフランー 3 (2 H) - オン (3.00 g, 13.7 mmol) と t e r t - ブチルアセチルクロリド (2.03 g, 15.1 mmol) の塩化メチレン (30 吐) 溶液に室温でトリエチルアミン (2.3 吐, 16.4 mmol) を加え、室温で 3 0 分間撹拌した。反応液に水を加え、有機層を分離し、水層を塩化メチレンで抽出した。合わせた有機層を1 規定塩酸、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液で洗浄後、硫酸マグネシウム上で乾

燥、ろ過、減圧濃縮した。残さを酢酸エチルーへキサンから結晶化させて目的物 2.34g (収率 54%) を得た。 融点 155-156 ℃。

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 1.15 (9H, s), 1.43 (6H, s), 2.19 (3H, s), 2.22 (3H, s), 2.32 (2H, s), 2.47 (3H, s), 6.62 (1H, br s)_o

[0109]

参考例64

3, 3-ジメチル-N-(2, 2, 4, 5, 6-ペンタメチル-3-オキソ-2, 3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン-7-イル) ブタンアミド

参考例 6 3 と同様にして、参考例 5 8 で得た 7-r ミノー 2 , 4 , 5 , 6 -ペンタメチルー1 -ベンゾフランー <math>3 (2 H) - オンと t e r t - ブチルアセチルクロリドを用い、標題化合物を合成した。収率 7 6 %。 融点 1 5 8 - 1 5 9 $\mathbb C$ (酢酸エチルーヘキサン)。

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 1.15 (9H, s), 1.40 (6H, s), 2.16 (3H, s), 2.24 (3H, s), 2.32 (2H, s), 2.54 (3H, s), 6.78 (1H, br s)_o

[0110]

参考例 6 5

3, 3-ジメチル-N-(2, 2, 6, 7-テトラメチル-3-オキソー2, 3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン-5-イル) ブタンアミド

 1 H-NMR (CDC1₃) δ : 1.13 (9H, s), 1.44 (6H, s), 2.24-2.26 (8H, m), 6.84 (1H, brs), 7.50 (1H, s)_ο

[0111]

参考例66

N-(3-EFD+2-2, 2, 4, 6, 7-CV)-1-CVV-1-V

参考例63で得た3,3-ジメチル-N-(2,2,4,6,7-ペンタメチ

ルー3ーオキソー2, 3ージヒドロー1ーベンゾフランー5ーイル) ブタンアミド (1.0 g, 3.15 mmol) のメタノール (100 mL) 溶液 にを加えた後、水素化ホウ素ナトリウム (238 mg, 6.30 mmol) を室温下加え、1時間撹拌した。反応液を減圧下濃縮後、残さを酢酸エチルで抽出した。有機層を水で洗浄後、無水硫酸ナトリウムにて乾燥し、減圧下濃縮した。得られた残さを酢酸エチルで結晶化させ、標題化合物 9 5 0 m g (収率 9 4 %) を得た。 融点 2 0 4 - 2 0 6 $^{\circ}$ で

 1 H-NMR (CDC1₃) δ : 1.15 (9H, s), 1.29 (3H, s), 1.49 (3H, s), 2.09 (3H, s), 2.11 (3H, s), 2.23 (3H, s), 2.30 (2H, s), 4.70 (1H, d, J = 9.2 Hz), 6 .61 (1H, br s), 1H 未確認。

[0112]

参考例 6 7

N-(3-ヒドロキシ-2, 2, 6, 7-テトラメチル-2, 3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン-5-イル) -3. 3-ジメチルブタンアミド

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 1.13 (9H, s), 1.32 (3H, s), 1.48 (3H, s), 1.81 (1H, b rs), 2.13 (6H, s), 2.25 (2H, s), 4.73 (1H, brs), 6.79 (1H, brs), 7.34 (1H, s) $_{\circ}$

[0113]

参考例 6 8

(7-プロモー2, 2, 4, 6-テトラメチルー3-オキソー2, 3-ジヒドロー1-ベンゾフランー5-イル) カルバミド酸 <math>t e r t -プチル

参考例60で得た(2, 2, 4, 6-テトラメチル-3-オキソ-2, 3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン-5-イル) カルバミド酸 tertーブチル(4.86 g, 15.9 mmol) のアセトニトリル(70 mL)溶液に、N-ブロモスクシンイミド(5.67 g, 31.8 mmol) を加え、1.5時間加熱還流した。反応液を室温に冷却し

た後、水に加え、酢酸エチルにて抽出し、有機層を水、飽和食塩水で洗浄後、無水硫酸ナトリウムにて乾燥し、減圧下濃縮した。残さをシリカゲルカラムクロマトグラフィー(酢酸エチルーへキサン $5:95\sim30:70$)により精製後、酢酸エチルーへキサンより再結晶し、標題化合物 4.40g(収率 72%)を得た。 融点 131-132%。

¹H-NMR (CDC13) δ : 1.33-1.55 (15H, m), 2.46 (3H, s), 2.49 (3H, s), 5.87 (1H. brs)_o

[0114]

参考例 6 9

(7-ブロモ-3-ヒドロキシ-2, 2, 4, 6-テトラメチル-2, 3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン-5-イル) カルバミド酸 <math>tert

参考例66と同様に、参考例68で得た(7-ブロモー2,2,4,6-テトラメチルー3-オキソー2,3-ジヒドロー1-ベンゾフランー5-イル)カルバミド酸tert-ブチルを用いて標題化合物を合成した。収率 98%。 融点 187-188℃(酢酸エチルーヘキサン)。

¹H-NMR (CDC13) δ : 1.28-1.71 (15H, m), 1.70 (1H, brs), 2.26 (3H, s), 2.34 (3H, s), 4.80 (1H, d, J=9.0 Hz), 5.84 (1H, brs)_ο

[0115]

参考例70

3-ブロモー2,4,5-トリメチルベンズアルデヒド

2, 4, 5-トリメチルベンズアルデヒド (21.3 g, 144 mmol) の塩化メチレン (200 mL) 溶液に、塩化アルミニウム (48.0 g, 360 mmol) を氷冷下加え、室温まで昇温した。反応液に臭素 (7.80 mL, 151 mmol) を室温下滴下し、4 時間撹拌後、反応液を水に加え、塩化メチレンを減圧下留去した。残さを酢酸エチルで抽出し、有機層を水、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液、5%亜硫酸ナトリウム水溶液、水、飽和食塩水で洗浄した。有機層を無水硫酸ナトリウムにて乾燥後、溶媒を減圧下留去し、標題化合物 3 2. 5 g (収率 100%) を得た。 融点 108-110℃。

 $^{1}\text{H}-\text{NMR}$ (CDC1₃) δ : 2.38 (3H, s), 2.46 (3H, s), 2.73 (3H, s), 7.54 (1H,

s), 10.21 (1H, s).

[0116]

参考例 7 1

3-ブロモー2, 4, 5-トリメチルフェノール

参考例 7 0 で得た 3-プロモー 2 、 4 、 5-トリメチルベンズアルデヒド(32 .0 g、141 mmol)のTHF(100 mL)溶液に、メタノール(200 mL)を加えた後、pートルエンスルホン酸一水和物(5.40 g、28.4 mmol)を氷冷下加えた。反応液に、過酸化水素水(30%、24.0 g、212 mmol)を 10 で以下で滴下後、室温まで昇温し、 12 時間撹拌した。さらに反応液を 10 で 10 に 10 で 10 で 10 で 10 で 10 に 10 に 10 に 10 で 10 に 10 に 10 で 10 に 10 で 10 に 10 で 10 に 10 に 10 に 10 で 10 に 10 に 10 で 10

 $^{1}\text{H}-\text{NMR}$ (CDC1₃) δ : 2.25 (3H, s), 2.30 (3H, s), 2.32 (3H, s), 4.63 (1H, s), 6.56 (1H, s),

[0117]

参考例 7 2

2-(3-プロモ-2, 4, 5-トリメチルフェノキシ) <math>-2-メチルプロピオン酸

参考例36と同様にして、参考例71で得た3-ブロモー2,4,5-トリメチルフェノールを用いて、標題化合物を合成した。収率 40%。 融点151-153 $^{\circ}$ C。 (ヘキサン)

 $^{1}\text{H}-\text{NMR}$ (CDC1₃) δ : 1.59 (6H, s), 2.26 (3H, s), 2.33 (6H, s), 6.67 (1H, s), 9.60 (1H, br s),

[0118]

参考例 7 3

) ーオン

参考例 4 1 と同様にして、参考例 7 2 で得た 2 - (3 - ブロモ- 2 , 4 ,5 - トリメチルフェノキシ)- 2 - メチルプロピオン酸を用い、標題化合物を合成した。収率 9 7 %。 融点 1 2 5 - 1 2 7 \mathbb{C} 。

 $^{1}\text{H}-\text{NMR}$ (CDC1₃) δ : 1.44 (6H, s), 2.34 (3H, s), 2.37 (3H, s), 2.60 (3H, s).

[0119]

参考例74

6 - (ベンジルアミノ) --2, 2, 4, 5, 7 - ペンタメチル -1 - ベンゾフラン -3 (2 H) - オン

参考例 24 と同様にして、参考例 73 で得た 6 ープロモー 2 、 2 、 4 、 5 、 7 ーペンタメチルー 1 ーベンゾフランー 3(2H) ーオンを用い、標題化合物を合成した。収率 95%。 融点 79-83%。

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 1.43 (6H, s), 2.11 (3H, s), 2.16 (3H, s), 2.55 (3H, s), 3.86 (1H, br s), 4.34 (2H, s), 7.26-7.42 (5H, m)_o

[0120]

参考例 7 5

6-アミノー2, 2, 4, 5, 7-ペンタメチルー1-ベンゾフラン-3 (2 H) -オン

参考例 30 と同様にして、参考例 74 で得た 6-(ベンジルアミノ) - 2, 2, 4, 5, 7-ペンタメチル-1-ベンゾフラン-3(2H) -オンを用い、標題化合物を合成した。収率 <math>87%。 融点 150-151%。

 $^{1}H-NMR$ (CDC1₃) δ : 1.41 (6H, s), 2.04 (3H, s), 2.06 (3H, s), 2.55 (3H, s), 4.27 (2H, br s).

[0121]

参考例76

(2, 2, 4, 5, 7-ペンタメチル-3-オキソ-2, 3-ジヒドロ-1-ベングフラン-6-イル) ホルムアミド

参考例75で得た、6-アミノー2,2,4,5,7-ペンタメチルー1-ベ

ンゾフラン-3(2 H) -オン(700 mg, 3.19 mmol)のギ酸(5 mL)混合物を加え5時間加熱還流した。溶媒を減圧下留去し、残さに水と酢酸エチルを加え、水層を酢酸エチルで抽出した。合わせた有機層を水、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液溶液で洗浄後、無水硫酸ナトリウムにて乾燥し、減圧下濃縮した。得られた残さをヘキサン-酢酸エチルで結晶化させ標題化合物 $640 \,\mathrm{mg}$ (収率 81%)を得た。 融点 191-192%。

¹H-NMR (CDCl₃) δ : 1.40-1.52 (6H, m), 2.00-2.28 (3H, m), 2.56, 2.57 (1.5H x2, s), 2.60 (3H, s), 7.07 (0.5H, br s), 7.20-7.35 (0.5H, m), 8.18 (0.5H, d, J = 11.6 Hz), 8.46 (0.5H, d, J = 1.4 Hz),

[0122]

参考例77

3-(4-7) コープロピルフェニル) -2 , 2 , 6 , 7- テトラメチル -2 , 3- ジヒドロ -1- ベンゾフラン -5- アミン塩酸塩

4 - ブロモクメン (6.25 g, 31.4 mmol) のTHF (50 mL) 溶液に、アルゴン 雰囲気下 n - ブチルリチウムのヘキサン (1.60 M, 19.6 mL, 31.4 mmol) 溶液を - 78℃で滴下し、同温で30分間撹拌した。さらに同温下で反応液に、参考例 5 9 で得た(2, 2, 6, 7 ーテトラメチルー3 ーオキソー2, 3 ージヒドロー 1 - ベンゾフラン - 5 - イル) カルバミド酸 $t \in r \ t - \text{ブチル}$ (500 mg, 2.02 m mol)のTHF(5 mL)溶液を滴下し、反応液を室温で1時間撹拌後、水を加え 、酢酸エチルで抽出した。有機層を水、飽和食塩水で洗浄後、無水硫酸ナトリウ ムにて乾燥し、減圧下濃縮した。得られた残さをシリカゲルカラムクロマトグラ フィー(ヘキサン-酢酸エチル 10:1)により精製し(3-ヒドロキシ-3-(4-7)ドロー1ーベンゾフランー5ーイル)カルバミド酸tertーブチルを得た。こ の化合物のトリフルオロ酢酸(10 LL)混合物に、トリエチルシラン(1.0 LL.6 .4 mmol)を氷冷下加え、室温で1時間撹拌した。反応液を減圧下濃縮後、残さ に飽和炭酸水素ナトリウム水溶液溶液を加え、水層をアルカリ性とし、酢酸エチ ルで抽出した。有機層を水、飽和食塩水で洗浄後、無水硫酸ナトリウムにて乾燥 し、減圧下濃縮した。得られた残さをシリカゲルカラムクロマトグラフィー(へ

キサン-酢酸エチル 10:1)により精製し標題化合物のフリー塩を得た。次いで、4規定塩酸/メタノール溶液にて塩酸塩とし、標題化合物 2.0 3 g (収率 3 7%)を得た。 融点 166-168℃ (分解) (メタノール)。

¹H-NMR (DMSO-d6) δ:0.90 (3H, s), 1.19 (6H, d, J = 6.8 Hz), 1.51 (3H, s), 2.14 (3H, s), 2.21 (3H, s), 2.87 (1H, septet, J = 6.8 Hz), 4.39 (1H, s), 6.96 (1H, s), 6.97 (2H, d, J = 8.0 Hz), 7.20 (2H, d, J = 8.0 Hz), 10.1 (2H, br s), 1H 未確認。

[0123]

参考例 7 8

3-(4-7) コープロピルフェニル) -2 , 2 , 4 , 7- テトラメチルー2 , 3- ジヒドロー1- ベンゾフランー5- アミン塩酸塩

参考例 77 と同様にして、参考例 61 で得た(2, 2, 4, 6-テトラメチル -3-オキソー2, 3-ジヒドロー1-ベンゾフランー5-イル)カルバミド酸 10 tert 10 で 10

 1 H-NMR (DMSO-d₆) δ : 0.97 (3H, s), 1.17 (6H, d, J = 6.9 Hz), 1.44 (3H, s), 1.85 (3H, s), 2.15 (3H, s), 2.84 (1H, septet, J = 6.9 Hz), 4.29 (1H, s), 6.58-7.27 (5H, m), 9.98 (2H, br s), 1H 未確認。

[0124]

参考例 7 9

3-(4-tert-ブチルフェニル)-2, 2, 4, 6, 7-ペンタメチルー2, 3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン-5-アミン塩酸塩

[0125]

参考例80

4-ブロモクメン (2.01 g, 10.1 mmol) のTHF (20 mL) 溶液に、アルゴン 雰囲気下n-ブチルリチウムのヘキサン (1.60 M, 6.25 mL, 10.0 mmol) 溶液を - 78℃で滴下し、同温で30分間撹拌した。さらに同温下で反応液に参考例7 6 で得た、2, 2, 4, 5, 7 ーペンタメチルー3 ーオキソー2, 3 ージヒドロ -1 - ベンゾフラン -6 - イルホルムアミド (500 mg, 2.02 mmol) のTHF (5 mL)溶液を滴下し、反応液を室温で1時間撹拌後、水を加え、酢酸エチルで抽 出した。有機層を水、飽和食塩水で洗浄後、無水硫酸ナトリウムにて乾燥し、減 圧下濃縮した。得られた残さをシリカゲルカラムクロマトグラフィー(シリカゲ ル 30 g, ヘキサン-酢酸エチル 4:1)により精製し3-ヒドロキシー3-(4-7)ジヒドロー1-ベンゾフランー6-イルホルムアミドを得た。この化合物のトリ フルオロ酢酸(5 mL) 混合物に、トリエチルシラン(0.5 mL, 3.2 mmol)を氷冷 下加え、室温で1時間撹拌した。反応液を減圧下濃縮後、残さに飽和炭酸水素ナ トリウム水溶液溶液を加え、水層をアルカリ性とし、酢酸エチルで抽出した。有 機層を水、飽和食塩水で洗浄後、無水硫酸ナトリウムにて乾燥し、減圧下濃縮し た。得られた残さのメタノール(20 L)溶液に濃塩酸を加え2時間加熱還流し た。溶媒を減圧下留去し、残さを12規定水酸化ナトリウム水溶液で中和した。 酢酸エチルで抽出し、有機層を水、飽和食塩水で洗浄後、無水硫酸ナトリウムに て乾燥し、減圧下濃縮した。得られた残さをシリカゲルカラムクロマトグラフィ ー(ヘキサン-酢酸エチル 4:1)により精製し標題化合物440mg(収率 67%)を得た。 融点 120-121℃(酢酸エチルーヘキサン)。 ¹H-NMR (CDC1₃) δ : 0.99 (3H, s), 1.21 (6H, d, J = 7.0 Hz), 1.48 (3H, s) , 1.84 (3H, s), 2.01 (3H, s), 2.10 (3H, s), 2.85 (1H, septet, J = 6.9 Hz), 3.58 (2H, br s), 4.07 (1H, s), 6.60-7.12 (4H, m).

[0126]

参考例 8 1

3-(4-7)プロピルフェニル) -2, 2, 4, 6-テトラメチル-2, 3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン-5-アミン

参考例 80 と同様にして、参考例 60 で得た(2, 2, 4, 7-テトラメチル -3-オキソ-2, 3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン-5-イル)カルバミド酸 10 tert 1 で 1

¹H-NMR (CDCl₃) δ : 0.99 (3H, s), 1.21 (6H, d, J = 7.2 Hz), 1.48 (3H, s), 1.79 (3H, s), 2.18 (3H, s), 2.85 (1H, septet, J = 7.2 Hz), 4.06 (1H, s), 4.60 (2H, br s), 6.49 (1H, s), 6.60-7.10 (4H, m)_o

[0127]

参考例82

3-ベンジルー2, 2, 4, 5, 7-ペンタメチルー2, 3-ジヒドロー1-ベンゾフランー6-アミン

アルゴン雰囲気下、参考例76で得た(2,2,4,5,7ーペンタメチルー3ーオキソー2,3ージヒドロー1ーベンゾフランー6ーイル)ホルムアミド(600 mg, 2.43 mmol)のTHF(5 mL)溶液をベンジルマグネシウムクロリド(1.6Mへキサン溶液, 6.25 mL, 10.0 mmol)のTHF(20 mL)溶液を 0 ℃で滴下し、室温で2時間撹拌した。水を加え、酢酸エチルで抽出した。有機層を水、1規定塩酸で洗浄後、無水硫酸ナトリウムにて乾燥し、減圧下濃縮した。得られた残さをシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ヘキサンー酢酸エチル 4:1)により精製し、(3ーベンジルー3ーヒドロキシー2,2,4,5,7ーペンタメチルー2,3ージヒドロー1ーベンゾフランー6ーイル)ホルムアミドを得た。この化合物のトリフルオロ酢酸(5 mL)混合物に、トリエチルシラン(0.5 mL,3.2 mmol)を氷冷下加え、室温で30分撹拌した。反応液を減圧下濃縮後、残さに飽和炭酸水素ナトリウム水溶液溶液を加え、水層をアルカリ性とし、酢酸エチルで抽出した。有機層を水、飽和食塩水で洗浄後、無水硫酸ナトリウムにて乾燥し、減圧下濃縮した。得られた残さのメタノール(20 mL)溶液に濃塩酸(10 mL)を加え2時

間加熱還流した。溶媒を減圧下留去し、残さを12規定水酸化ナトリウム水溶液で中和した。酢酸エチルで抽出し、有機層を水、飽和食塩水で洗浄後、無水硫酸ナトリウムにて乾燥し、減圧下濃縮した。得られた残さをシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ヘキサンー酢酸エチル 4:1)により精製し標題化合物 440 mg(収率 62%)を得た。 融点 75-76 \mathbb{C} (酢酸エチルーヘキサン)

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 1.26 (3H, s), 1.40 (3H, s), 1.79 (3H, s), 1.98 (3H, s), 2.05 (3H, s), 2.74 (1H, dd, J = 14.4, 5.7 Hz), 2.88 (1H, dd, J = 14.4, 8.4 Hz), 3.25 (1H, dd, J = 14.4, 8.4 Hz), 3.53 (2H, br s), 7.10-7.28 (5H, m)_o

[0128]

参考例 8 3

5-アミノー2, 2, 4, 6, 7-ペンタメチルー3-(4-メチルフェニル)-2, 3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン-3-オール

4-プロモトルエン(2.73 g, 16.0 mmol)のTHF(30 mL)溶液に、アルゴン雰囲気下n-プチルリチウムのヘキサン(1.60 M, 10.0 mL, 16.0 mmol)溶液を-78 $\mathbb C$ で滴下し、同温で30 分間撹拌した。さらに同温下で反応液に参考例57で得た5-アミノ-2, 2, 4, 6, 7-ペンタメチル-1-ベンゾフラン-3(2 H)-オン(1.0 g, 4.56 mmol)のTHF(10 mL)溶液を滴下し、反応液を室温で1時間撹拌後、水を加え、酢酸エチルで抽出した。有機層を水、飽和食塩水で洗浄後、無水硫酸ナトリウムにて乾燥し、減圧下濃縮した。得られた残さをシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ヘキサンー酢酸エチル 10:1)により精製し標題化合物921 m g(収率 65%)を得た。 融点 165-1 66 $\mathbb C$ (酢酸エチル-ヘキサン)。

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 0.85 (3H, s), 1.50 (3H, s), 1.83 (3H, s), 2.11 (1H, s), 2.14 (3H, s), 2.18 (3H, s), 2.34 (3H, s), 3.31 (2H, br s), 6.80-7.70 (4H, m)_o

[0129]

参考例 8 4

5-アミノー2, 2, 4, 6, 7-ペンタメチルー3-(2-ナフチル)-2, 3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン-3-オール

 1 H-NMR (CDC1₃) δ : 0.88 (3H, s), 1.56 (3H, s), 1.79 (3H, s), 2.16 (3H, s), 2.22 (3H, s), 2.42 (1H, s), 3.32 (2H, br s), 7.07-7.21 (1H, m), 7.37 -8.00 (5H, m), 8.16-8.31 (1H, m)_o

[0130]

参考例 8 5

1 - (4 - 4)プロピルフェニル) -1 - (2 - 3) トキシフェニル) -2 - 3チルプロパン-1 - 3 ール

2-プロモアニソール(5.0 g, 26.7 mmol)のTHF(50 mL)溶液に、-7 8 $\mathbb C$ で n- ブチルリチウム(1.6 M, 18 mL, 29 mmol)を加え、同温で 30 分間撹拌した。反応液に1-(4-イソプロピルフェニル)-2-メチルプロパン-1 - オン(5.70 g, 30.0 mmol)を加え、室温で 1 時間撹拌した。反応混合物に水を注ぎ、酢酸エチルで抽出し、合わせた有機層を水で洗浄、硫酸マグネシウム上で乾燥後、ろ過、減圧濃縮した。得られた残さをシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ヘキサン-酢酸エチル 20:1)により精製し標題化合物 3.4 g(収率 43%)を得た。 融点 $85-86\mathbb C$ (39

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 0.76 (3H, d, J = 6.9 Hz), 0.94 (3H, d, J = 6.9 Hz), 1.20 (6H, d, J = 6.9 Hz), 2.68 (1H, septet, J = 6.9 Hz), 2.83 (1H, septet, J = 6.9 Hz), 3.59 (3H, s), 4.91 (1H, s), 6.82 (1H, d, J = 8.1 Hz), 6.99 (1H, dt, J = 7.5, 1.5 Hz), 7.06 (2H, d, J = 7.5 Hz), 7.13-7.25 (3H, m), 7.52 (1H, dd, J = 7.5, 1.5 Hz),

[0131]

参考例 8 6

ーベンゾフラン

参考例 8 5 で得られた 1-(4-4)プロピルフェニル) -1-(2-3) トキシフェニル) -2-3 チルプロパン -1-3 ーオール(3.4 g, 11.4 mmol)と 48% 臭化水素酸(50 mL)と 酢酸(10 mL)の混合物をアルゴン雰囲気下で 1 6 時間加熱還流した。冷却後、反応液に水を加え、酢酸エチルで抽出、合わせた有機層を水で洗浄後、硫酸マグネシウム上で乾燥、ろ過、減圧濃縮した。得られた残さをシリカゲルカラムクロマトグラフィー(シリカゲル 50 g, ヘキサン -1 酢酸エチル 2 0 : 1)により精製し標題化合物 2 . 7 1 g(収率 8 9 %)を得た。油状物。

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 0.96 (3H, s), 1.24 (6H, d, J = 7.2 Hz), 1.59 (3H, s), 2.89 (1H, septet, J = 7.2 Hz), 4.33 (1H, s), 6.77-6.89 (2H, m), 6.98-7 .06 (3H, m), 7.12-7.19 (3H, m) $_{\circ}$

[0132]

参考例 8 7

5- \overline{y} \overline

参考例 2 3 と同様にして、参考例 8 6 で得た 3-(4-4)プロピルフェニル) -2 , 2-9) + 1 +

¹H-NMR (CDCl₃) δ : 0.97 (3H, s), 1.25 (6H, d, J = 6.9 Hz), 1.57 (3H, s), 2.89 (1H, septet, J = 6.9 Hz), 4.30 (1H, s), 6.69 (1H, d, J = 8.2 Hz), 6.99 (2H, d, J = 8.1 Hz), 7.12-7.28 (4H, m)_o

[0133]

参考例88

N-ベンジル-3-(4-イソプロピルフェニル)-2, 2-ジメチル-2, 3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン-5-アミン

参考例 24 と同様にして、参考例 83 で得た 5-プロモ-3-(4-イソプロピルフェニル) -2 , 2-ジメチル-2 , 3-ジヒドロ-1-ベンゾフランを用い、標題化合物を合成した。収率 46%。 融点 85-86 \mathbb{C} (メタノール

) 。

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 0.93 (3H, s), 1.25 (6H, d, J = 7.0 Hz), 1.57 (3H, s), 2.89 (1H, septet, J = 7.0 Hz), 3.62 (1H, br s), 4.22 (2H, s), 4.26 (1H, s), 6.40-6.55 (2H, m), 6.68 (1H, d, J = 8.2 Hz), 7.02 (2H, d, J = 8.0 Hz), 7.15 (2H, d, J = 8.0 Hz), 7.20-7.40 (5H, m)_o

[0134]

参考例 8 9

3-(4-7) (

参考例 30 と同様にして、参考例 88 で得たN-(4) の 3-(4) の 2-(4) の 2-(4) の 3-(4) の 3-(4

¹H-NMR (CDCl₃) δ : 0.94 (3H, s), 1.24 (6H, d, J = 6.9 Hz), 1.55 (3H, s), 2.89 (1H, septet, J = 6.9 Hz), 3.33 (2H, br s), 4.23 (1H, s), 6.44 (1H, d, J = 2.1 Hz), 6.52 (1H, d, J = 8.1, 2.1 Hz), 6.63 (1H, d, J = 8.2 Hz), 7.02 (2H, d, J = 8.1 Hz), 7.14 (2H, d, J = 8.1 Hz).

[0135]

参考例90

p-クレゾール (3.50 g, 32.3 mmol) のDMF (70 mL) 溶液に窒素雰囲気下 0 ℃で水素化ナトリウム (60%流動パラフィン分散物, 1.42 g, 35,5 mmol) を加え、同温で 30 分間撹拌した。反応液に 1-(3-7) ロモー 2- メチルー 1- プロペニル) -4- イソプロピルベンゼン (9.0 g, 35.5 mmol) を加え、室温で 3 時間撹拌した。反応液に水を加え、生成物をジイソプロピルエーテルで抽出した。抽出液を水で洗浄し、硫酸マグネシウム上で乾燥後、減圧濃縮した。得られた残さをシリカゲルカラムクロマトグラフィー(シリカゲル 50 g, 00 の 01 の 01 の 02 の 03 の 03 を得

た。油状物。

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 1.25 (6H, d, J = 6.6 Hz), 1.98 (3H, s), 2.21 (3H, s), 2.90 (1H, septet, J = 7.0 Hz), 4.53 (2H, s), 6.58 (1H, s), 6.86 (2H, d, J = 8.8 Hz), 7.08 (2H, d, J = 8.8 Hz), 7.14-7.25 (4H, m) $_{\circ}$

[0136]

参考例 9 1

参考例 90 と同様にして、酢酸 4-ビドロキシ-2, 6-ジメチルフェニルを用い、標題化合物を合成した。収率 83%。 油状物。

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 1.26 (6H, d, J = 7.2 Hz), 1.97 (3H, s), 2.12 (6H, s) , 2.32 (3H, s), 2.90 (1H, septet, J = 7.2 Hz), 4.49 (2H, s), 6.57 (1H, s), 6.66 (2H, s), 7.18-7.25 (4H, m)_o

[0137]

参考例 9 2

2-(1-(4-7)) -2-3 + 2 + 2 + 2 + 2 + 3 + 4 + 3 + 4

参考例 9 0 で得た 1-4ソプロピルー4-(2-メチルー3-(4-メチルフェノキシ)プロペンー1-4ル)ベンゼン(8.2 g, 29.2 mmol)のN, N-ジメチルアニリン(50mL)溶液をアルゴン雰囲気下 2 1 5 $\mathbb C$ で 1 6 時間撹拌した。反応混合物を冷却後、ジイソプロピルエーテルで希釈し、5 規定塩酸、水で洗浄、硫酸マグネシウム上で乾燥後、減圧濃縮した。得られた残さをシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ヘキサンー酢酸エチル 4:1)で精製し標題化合物 7.8 0 g (収率 9 5 %)を得た。 油状物。

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 1.23 (6H, d, J = 7.2 Hz), 1.83 (3H, s), 2.22 (3H, s), 2.89 (1H, septet, J = 7.2 Hz), 4.61 (1H, s), 4.75 (1H, s), 5.04 (1H, s), 5.12 (1H, s), 6.70-6.78 (2H, m), 6.94 (1H, d, J = 8.0 Hz), 7.09 (2H, d, J = 8.6 Hz), 7.17 (2H, d, J = 8.6 Hz) $_{\circ}$

[0138]

参考例 9 3

3-(4-7)プロピルフェニル) -2, 2, 5-トリメチル-2, 3-ジヒド -1-ベンゾフラン

参考例 86 と同様にして、参考例 92 で得た 2-(1-(4-4)) プロピルフェニル) -2- メチルー 2- プロペニル) -4- メチルフェノールを用い、標題化合物を合成した。収率 37%。 融点 65-66%。

[0.139]

参考例 9 4

3-(4-7) コープロピルフェニル) -5-3 トキシー 2, 2, 4, 6ーテトラメチルー 2, 3-3 ビドロー 1-4 ベンゾフラン

ル)。

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 0.99 (3H, s), 1.22 (6H, d, J = 7.2 Hz), 1.49 (3H, s), 1.85 (3H, s), 2.27 (3H, s), 2.86 (1H, septet, J = 6.9 Hz), 3.63 (3H, s), 4.06 (1H, s), 6.49 (1H, s), 6.51-7.11 (4H, m)_o

[0140]

参考例 9 5

7-プロモー3-(4-イソプロピルフェニル)-2, 2, 5-トリメチルー2, 3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン

参考例 18 と同様にして、参考例 93 で得た 3-(4-4)プロピルフェニル)-2, 2, 5-トリメチル-2, 3-ジヒドロ-1-ベンゾフランを用い、標 題化合物を合成した。収率 86%。油状物。

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 1.00 (3H, s), 1.25 (6H, d, J = 6.9 Hz), 1.61 (3H, s), 2.23 (3H, s), 2.89 (1H, septet, J = 6.9 Hz), 4.35 (1H, s), 6.77 (1H, s), 6.99 (2H, d, J = 8.1 Hz), 7.10-7.21 (3H, m)_o

[0141]

参考例 9 6

7-プロモー3- (4-イソプロピルフェニル)-5-メトキシー2, 2, 4, 6-テトラメチルー2, 3-ジヒドロー1-ベンゾフラン

参考例18と同様にして、参考例94で得た3-(4-イソプロピルフェニル)-5-メトキシ-2,2,4,6-テトラメチル-2,3-ジヒドロ-1-ベンゾフランを用い、標題化合物を合成した。収率 定量的。油状物。

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 1.05 (3H, s), 1.23 (6H, d, J = 7.0 Hz), 1.53 (3H, s), 1.82 (3H, s), 2.36 (3H, s), 2.86 (1H, septet, J = 7.0 Hz), 3.62 (3H, s), 4.08 (1H, s), 6.60-7.20 (4H, m)_o

[0142]

参考例97

N-ベンジル-3-(4-イソプロピルフェニル)-2, 2, 5-トリメチルー2. 3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン-7-アミン

参考例24と同様にして、参考例95で得た7-ブロモー3-(4-イソプロ

ピルフェニル) -2, 2, 5-トリメチル-2, 3-ジヒドロ-1-ベンゾフランを用い、標題化合物を合成した。収率 79%。 融点 80-81%(酢酸エチル-ヘキサン)。

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 0.94 (3H, s), 1.24 (6H, d, J = 6.9 Hz), 1.56 (3H, s), 2.20 (3H, s), 2.89 (1H, septet, J = 6.9 Hz), 4.01 (1H, br s), 4.28 (2H, s), 4.37 (1H, s), 6.27 (1H, s), 6.37 (1H, s), 7.02 (2H, d, J = 8.1 Hz), 7.14 (2H, d, J = 8.1 Hz), 7.21-7.44 (5H, m)_o

[0143]

参考例 9 8

N-ベンジル-3-(4-イソプロピルフェニル)-5-メトキシ-2, 2, 4 . 6-テトラメチル-2 . 3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン-7-アミン

参考例 24 と同様にして、参考例 96 で得た 7-プロモー3-(4-イソプロピルフェニル) -5-メトキシー2, 2, 4, 6-テトラメチルー2, 3-ジヒドロー1-ベンゾフランを用い、標題化合物を合成した。収率 79%。油状物

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 0.98 (3H, s), 1.22 (6H, d, J = 6.9 Hz), 1.44 (3H, s), 1.78 (3H, s), 2.14 (3H, s), 2.85 (1H, septet, J = 6.9 Hz), 3.42-3.67 (4H, m), 4.01 (1H, s), 4.35 (1H, d, J = 14.4 Hz), 4.42 (1H, d, J = 14.4 Hz), 6.50-7.18 (4H, m), 7.20-7.38 (5H, m)_o

[0144]

参考例99

3-(4-7)プロピルフェニル) -2, 2, 5-トリメチルー2, 3-ジヒドロー1-ベンゾフランー7-アミン

参考例 3 0 と同様にして、参考例 9 7 で得たN-ベンジル-3-(4 -イソプロピルフェニル)-2, 2, 5-トリメチル-2, 3 - ジヒドロ-1 -ベンゾフラン-7 -アミンを用い、標題化合物を合成した。収率 6 5 %。油状物。 1 H-NMR(CDC1₃) δ : 0.95 (3H, s), 1.24 (6H, d, J=7.2 Hz), 1.56 (3H, s)

, 2.18 (3H, s), 2.88 (1H, septet, J = 7.2 Hz), 3.50 (2H, br s), 4.26 (1H, s), 6.31 (1H, s), 6.43 (1H, s), 7.02 (2H, d, J = 8.1 Hz), 7.14 (2H, d,

 $J = 8.1 \text{ Hz})_{\circ}$

[0145]

参考例 1 0 0

3-(4-7)プロピルフェニル)-5-メトキシー2,2,4,6-テトラメチル-2,3-ジヒドロー1-ベンゾフランー7-アミン

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 1.00 (3H, s), 1.22 (6H, d, J = 6.9 Hz), 1.50 (3H, s), 1.78 (3H, s), 2.14 (3H, s), 2.86 (1H, septet, J = 6.9 Hz), 3.44 (2H, b r s), 3.60 (3H, s), 4.08 (1H, s), 6.62-7.11 (4H, m)_o

[0146]

参考例101

N-ベンジルー2,2,4,6-テトラメチルー2,3-ジヒドロー1-ベンゾフランー5-アミン

参考例 5 1 で得た 5 - (ベンジルアミノ) - 2 , 2 , 4 , 6 - テトラメチルー 1 - ベングフラン - 3 (2 H) - オン (8.5 g, 28.8 mmol) のメタノール (20 m L) 溶液 に水素化ホウ素ナトリウム (2.18 g, 57.6 mmol) を室温下加え、2 時間撹拌した。反応液を減圧下濃縮後、残さを酢酸エチルで抽出した。有機層を水で洗浄後、無水硫酸ナトリウムにて乾燥し、減圧下濃縮し5- (ベンジルアミノ) - 2 , 2 , 4 , 6 - テトラメチル - 2 , 3 - ジヒドロ - 1 - ベンゾフラン - 3 - オールの粗精製物を得た。この化合物のトリフルオロ酢酸(30 mL)混合物に、トリエチルシラン(10 mL , 64 mmol)を氷冷下加え、室温で1時間撹拌した。反応液を減圧下濃縮後、残さに飽和炭酸水素ナトリウム水溶液溶液を加え、水層をアルカリ性とし、酢酸エチルで抽出した。有機層を水、飽和食塩水で洗浄後、無水硫酸ナトリウムにて乾燥し、減圧下濃縮した。得られた残さを酢酸エチルーへキサンより結晶化させて標題化合物 4 . 1 g(収率 5 1 %)を得た。 融点 8 0 - 8 1 $\mathbb C$ (酢酸エチルーへキサン)。

 $^{1}\text{H-NMR}$ (CDC13) δ : 1.47 (6H, s), 2.18 (3H, s), 2.23 (3H, s), 2.83 (1H, br s), 2.91 (2H, s), 3.96 (2H, s), 6.43 (1H, s), 7.25-7.42 (5H, m) $_{\circ}$

[0147]

参考例 1 0 2

参考例 101で得たN-()でジルー 2 、 2 、 4 、 6-テトラメチルー 2 、 3- ジヒドロー 1-()でフランー 5-アミン (4.1 g 14.6 mmol) 、 10%-パラジウム炭素(50%含水,400 mg)ギ酸アンモニウム(1.84 g 29.2 mmol)のメタノール(70 配)混合物を 2 時間加熱還流した。触媒をろ過で除き、ろ液を減圧下留去した。残さに水、酢酸エチルを加え有機層を分離し、水層を酢酸エチルで抽出した。合わせた有機層を水で洗浄後、無水硫酸ナトリウムにて乾燥した。溶媒を減圧下留去し、得られた残さを酢酸エチルーへキサンより結晶化させて 2 、 2 、 4 、 6-テトラメチルー 2 、 3-ジヒドロー 1-ベンゾフランー 5-イルアミン 2 . 6 0 gを得た。この化合物(2 . 6 0 g 2 13.5 mmol)および二炭酸ジ 2 は 2 に 2 で 2 の 2 に 2 の 2

 1 H-NMR (CDC1₃) δ : 1.45 (6H, s), 1.50 (9H, s), 2.11 (3H, s), 2.19 (3H, s), 2.90 (2H, s), 5.72 (1H, br s), 6.44 (1H, s)_o

[0148]

参考例 1 0 3

(7-ブロモ-2, 2, 4, 6-テトラメチル-2, 3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン-5-イル) カルバミド酸 t e r t - ブチル

参考例 18 と同様にして、参考例 102 で得た(2, 2, 4, 6 ーテトラメチルー 2, 3 ージヒドロー1 ーベンゾフランー5 ーイル)カルバミド酸を用い、標題化合物を合成した。収率 54%。 融点 115-117%。

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 1.38-1.59 (15H, m), 2.08 (3H, s), 2.31 (3H, s), 3.01 (2H, s), 5.81 (1H, br s)_o

[0149]

参考例104

3-(4-イソプロピルフェニル)-2-メチル-2-アクリル酸エチル

水素化ナトリウム(60%流動パラフィン分散物,5.92g,148mmol)のDMF(150mL)懸濁液に、0℃で2-ホスホノプロピオン酸トリエチル(35.0g,148mmol)を加え、同温で10分間撹拌した。反応液に4-イソプロピルベンズアルデヒド(20.0g,135mmol)を加え、室温で30分間撹拌した。反応液に水を加え、生成物を酢酸エチルで2回抽出した。合わせた抽出液を水で洗浄し、硫酸マグネシウム上で乾燥後、減圧濃縮し、油状の目的物 30.1g(収率 96%)を得た。

¹H-NMR (CDCl₃) δ : 1.26 (6H, d, J = 7.0 Hz), 1.35 (3H, t, J = 7.0 Hz), 2 .13 (3H, s), 2.92 (1H, septet, J = 7.0 Hz), 4.27 (2H, q, J = 7.0 Hz), 7. 21-7.38 (4H, m), 7.67 (1H, s)_o

[0150]

参考例105

2-メチル-3-(4-メチルフェニル)-2-アクリル酸エチル

参考例104と同様にして、4-メチルベンズアルデヒドを用い、標題化合物を合成した。収率 91%。油状物。

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 1.34 (3H, t, J = 7.0 Hz), 2.12 (3H, d, J = 1.4 Hz), 2 .37 (3H, s), 4.26 (2H, q, J = 7.0 Hz), 7.19 (2H, d, J = 8.4 Hz), 7.31 (2 H, d, J = 8.4 Hz), 7.66 (1H, s)_o

[0151]

参考例106

3-(4-フルオロフェニル)-2-メチル-2-アクリル酸エチル

参考例104と同様にして、4-フルオロベンズアルデヒドを用いて、標題化合物を合成した。収率 97%。油状物。

¹H-NMR (CDCl₃) δ : 1.35 (3H, t, J = 7.0 Hz), 2.10 (3H, d, J = 1.2 Hz), 4

.28 (2H, q, J = 7.0 Hz), 7.08 (2H, t, J = 8.8 Hz), 7.32-7.43 (2H, m), 7.65 (1H, s) $_{\circ}$

[0152]

参考例 1 0 7

(E) -3-(4-4)プロピルフェニル)-2-7クリル酸エチル

水素化ナトリウム(60%流動パラフィン分散物,10.4g,260mmo 1)のDMF(200mL)懸濁液に、0℃でホスホノ酢酸トリエチル(58.2g,236mmo1)を加え、同温で10分間撹拌した。反応液に4-イソプロピルベンズアルデヒド(35.0g,260mmo1)を加え、室温で30分間撹拌した。反応液に水を加え、生成物を酢酸エチルで2回抽出した。合わせた抽出液を水で洗浄し、硫酸マグネシウム上で乾燥後、減圧濃縮し、油状の目的物47.5g(収率92%)を得た。

¹H-NMR (CDCl₃) δ : 1.25 (6H, d, J = 7.0 Hz), 1.33 (3H, t, J = 7.0 Hz), 2 .92 (1H, septet, J = 7.0 Hz), 4.26 (2H, q, J = 7.0 Hz), 6.40 (1H, d, J = 15.8 Hz), 7.24 (2H, d, J = 8.2 Hz), 7.46 (2H, d, J = 8.2 Hz), 7.67 (1H, d, J = 15.8 Hz)_o

[0153]

参考例108

3-(4-イソプロピルフェニル) -2-メチル-2-プロペン-1-オール 参考例 1 0 4 で合成した 3-(4-イソプロピルフェニル) -2-メチル-2-アクリル酸エチル (9.00g,38.7mmol) と塩化セリウム (1.00g,4.06mmol) のTHF (50mL) 懸濁液に-40℃で水素化アルミニウムリチウム (1.47g,38.7mmol)を4回にわけて30分で加え、同温で30分間撹拌した。反応液に水を加え、生成物を酢酸エチルで2回抽出した。合わせた抽出液を水で洗浄し、硫酸マグネシウム上で乾燥後、減圧濃縮した。残さをシリカゲルカラムクロマトグラフィー (ヘキサン-酢酸エチル8:1)にて精製し、油状の目的物6.30g(収率86%)を得た。

1H-NMR (CDC13) δ:1.25 (6H, d, J=7.0 Hz), 1.91 (3H, d, J=1.4 Hz), 2.90 (1H, septet, J=7.0 Hz), 4.17 (2H, d, J=0.8 Hz), 6.49 (1H, dd, J

= 2.6, 1.4 Hz), 7.15-7.25 (4H, m), 1H 未確認。

[0154]

参考例109

2-メチル-3-(4-メチルフェニル)-2-プロペン-1-オール

参考例 108 と同様にして、参考例 105 で合成した 2- メチルフェニル) -2- アクリル酸エチルを用いて、標題化合物を合成した。収率 42%。 油状物。

 1 H-NMR(CDC1₃) δ : 1.87(3H, s), 2.32(3H, s), 4.13(2H, s), 6.46(1H, s), 7.08-7.22(4H, m), 1H 未確認。

[0155]

参考例110

参考例 108 と同様にして、参考例 106 で合成した 3-(4-7) ルオロフェニル) -2-3 チルー 2-7 クリル酸エチルを用いて、標題化合物を合成した。収率 95%。 油状物。

 1 H-NMR(CDC1₃) δ : 1.98(3H, d, J = 1.6 Hz), 4.11(2H, s), 6.58(1H, s), 7.01(2H, t, J = 8.8 Hz), 7.18-7.28(2H, m), 1H 未確認。

[0156]

参考例 1 1 1

アルゴン雰囲気下、ナトリウム t e r t - 7トキシド(10.6 g, 110 mmol)の DMF(60 m)の溶液に、ホスホノ酢酸トリエチル(26.2 g, 110 mmol)を $-10 \mathbb{C}$ にて加え、同温で 1 時間撹拌した。その溶液に 4 - ブロモベンズアルデヒド(18.5 g, 100 mmol)を $10 \mathbb{C}$ 以下で加えた後、室温に昇温し 2 時間撹拌した。反応液を氷冷後、水(60 m)を加え、トルエンにて抽出した。抽出液を飽和食塩水で洗浄後、硫酸ナトリウムにて乾燥し、減圧下濃縮した。得られた油状物を、トルエン(200 m)に溶解し $-10 \mathbb{C}$ にてジヒドロビス(2-メトキシエトキシ)アルミン酸ナトリウム(70%トルエン溶液、41.5 g, 144 mmol)を滴下し、同温にて1時間撹拌した。10%酒石酸カリウムナトリウム水溶液を加え、有機

層を分離した。有機層を10%酒石酸カリウムナトリウム水溶液、飽和食塩水にて洗浄後、硫酸ナトリウムにて乾燥し、減圧下濃縮した。得られた残さを、シリカゲルカラムクロマトグラフィー(ヘキサン-酢酸エチル 2:1)にて精製し、油状物の標題化合物 20.1g(収率 88%)を得た。

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 1.54 (1H, t, J = 6.0 Hz), 1.87 (3H, d, J = 1.2 Hz), 4 .19 (2H, d, J = 6.0 Hz), 6.46 (1H, s), 7.14 (2H, d, J = 8.4 Hz), 7.45 (2 H, d, J = 8.4 Hz) $_{\circ}$

[0157]

参考例 1 1 2

(E) -3-(4-7)プロピルフェニル) -2-7ロペン-1-3ール 参考例 108 と同様にして、参考例 107で合成した(E) -3-(4-7)プロピルフェニル) -2-7クリル酸エチルを用いて、標題化合物を合成した。 収率 65%。 油状物。

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 1.24 (6H, d, J = 7.0 Hz), 2.79-3.00 (2H, m), 4.30 (2H, d, J = 5.6 Hz), 6.35 (1H, dt, J = 15.8, 5.6 Hz), 6.59 (1H, d, J = 15.8 Hz), 7.10-7.39 (4H, m)_o

[0158]

参考例 1 1 3

1-(3-ブロモ-2-メチル-1-プロペニル)-4-イソプロピルベンゼン 参考例108で合成した3-(4-イソプロピルフェニル)-2-メチル-2-プロペン-1-オール(6.30g,33.1mmol)のイソプロピルエーテル(50mL)溶液中に、三臭化リン(5.98g,22.1mmol)を氷冷下で加え、室温で30分間撹拌した。反応液に水を加え、イソプロピルエーテルで抽出した。有機層を水および飽和炭酸水素ナトリウム水溶液で洗浄、硫酸マグネシウム上で乾燥、ろ過、減圧濃縮し、油状の目的物7.63g(収率91%)を得た。

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 1.25 (6H, d, J = 7.0 Hz), 2.03 (3H, d, J = 1.4 Hz), 2 .90 (1H, septet, J = 7.0 Hz), 4.15 (2H, d, J = 0.8 Hz), 6.62 (1H, s), 7. 14-7.26 (4H, m)_o

[0159]

参考例114

1-(3-ブロモ-2-メチル-1-プロペニル)ベンゼン

参考例113と同様にして、2-メチル-3-フェニル-2-プロペン-1-オールを用いて、標題化合物を合成した。収率 89%。 油状物。

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 2.01 (3H, d, J = 1.4 Hz), 4.13 (2H, d, J = 0.8 Hz), 6 .64 (1H, s), 7.19-7.44 (5H, m)_o

[0160]

参考例 1 1 5

1-(3-ブロモ-2-メチル-1-プロペニル)-4-メチルベンゼン

参考例113と同様にして、参考例109で合成した2-メチル-3-(4-メチルフェニル)-2-プロペン-1-オールを用いて、標題化合物を合成した。収率 80%。 油状物。

¹H-NMR (CDCl₃) δ : 2.01 (3H, s), 2.34 (3H, s), 4.13 (2H, s), 6.60 (1H, s), 7.09-7.22 (4H, m)_o

[0161]

参考例116

1-(3-ブロモ-2-メチル-1-プロペニル)-4-フルオロベンゼン

参考例 1 1 3 2 同様にして、参考例 1 1 0 で合成した 3 - (4 - 7 ν 1 - 1

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 1.87 (3H, s), 4.17 (2H, s), 6.48 (1H, s), 7.01 (2H, t , J = 8.8 Hz), 7.18-7.27 (2H, m)_o

[0162]

参考例117

1-ブロモー4-(3-ブロモー2-メチルー1-プロペニル)ベンゼン

トリフェニルホスフィン(24.3 g, 92.7 mmol)のアセトニトリル溶液(180 m L)に臭素(4.78 mL, 185 mmol)を0 \mathbb{C} にて滴下し、同温にて3 0 分撹拌した。その溶液に参考例1 1 1 で得た、3 - 4 - ブロモフェニル)- 2 - メチル- 2

ープロペンー1ーオール(20.1 g, 88.3 mmol)のアセトニトリル溶液(60 mL)を加え、0 \mathbb{C} にて1時間撹拌した。反応液を減圧下濃縮し、残さにジエチルエーテル(200 mL)を加え、不溶物をろ過にて除いた。ろ液を、飽和食塩水で洗浄後、硫酸ナトリウムにて乾燥し、減圧下濃縮し、標題化合物を油状物とし25.0 g(収率 98%)を得た。

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 1.99 (3H, d, J = 1.4 Hz), 4.12 (2H, s), 6.57 (1H, s), 7.15 (2H, d, J = 8.4 Hz), 7.45 (2H, d, J = 8.4 Hz)_o

[0163]

参考例 1 1 8

1-((E)-3-ブロモ-1-プロペニル)-4-イソプロピルベンゼン 参考例113と同様にして、参考例112で合成した(E)-3-(4-イソプロピルフェニル)-2-プロペン-1-オールを用いて、標題化合物を合成した。収率 72%。油状物。

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 1.24 (6H, d, J = 7.0 Hz), 2.89 (1H, septet, J = 7.0 Hz), 4.16 (2H, dd, J = 7.8, 0.8 Hz), 6.35 (1H, dt, J = 15.4, 7.8 Hz), 6.6 3 (1H, d, J = 15.4 Hz), 7.14-7.35 (4H, m)_o

[0164]

参考例119

N-(4-ヒドロキシー2, 3, 6-トリメチルフェニル)ホルムアミド(3.00g, 16.7mmol)のDMF(30mL)溶液に窒素雰囲気下0℃で水素化ナトリウム(60%流動パラフィン分散物, 0.74g, 18.4mmol)を加え、同温で10分間撹拌した。反応液に参考例113で合成した1-(3-ブロモー2-メチルー1-プロペニル)-4-イソプロピルベンゼン(4.66g, 18.4mmol)を加え、室温で30分間撹拌した。反応液に水を加え、生成物を酢酸エチルで2回抽出した。合わせた抽出液を水で洗浄し、硫酸マグネシウム上で乾燥後、減圧濃縮した。得られた残さを酢酸エチルーへキサンから結晶化させ標題化合物3.70g(収率 63%)を得た。 融点 153-

1 5 5 ℃。

¹H-NMR (CDCl₃) δ : 1.26 (6H, d, J = 7.0 Hz), 2.00 (3H, s), 2.07-2.34 (9H, m), 2.91 (1H, septet, J = 7.0 Hz), 4.54 (2H, d, J = 5.4 Hz), 6.59-6.84 (3H, m), 7.17-7.36 (4H, m), 7.98 (0.5H, d, J = 12.0 Hz), 8.41 (0.5H, s)

[0165]

参考例120

N-(2, 3, 6-)リメチル-4-((2-)メチル-3-フェニル-2-プロペニル) オキシ) フェニル) ホルムアミド

参考例 1 1 9 と同様にして、参考例 1 1 4 で合成した 1 - (3 - ブロモー 2 - メチルー 1 - プロペニル)ベンゼンを用いて標題化合物を合成した。収率 4 1 %。 融点 1 5 2 - 1 5 4 \mathbb{C} 。(酢酸エチルーヘキサン)

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 1.98 (3H, d, J = 1.6 Hz), 2.10-2.32 (9H, m), 4.54 (2H, d, J = 5.2 Hz), 6.65 (1H, s), 6.67 (1H, s), 6.69-6.90 (1H, m), 7.11-7. 41 (5H, m), 7.98 (0.5H, d, J = 12.0 Hz), 8.41 (0.5H, d, J = 1.4 Hz) $_{\circ}$

[0166]

参考例121

N-(2, 3, 6-1) メチル-4-((2-1) メチル-3-(4-1) オーン フェニル) ホルムアミド

参考例 1 1 9 と同様にして、参考例 1 1 5 で合成した 1 - (3 - ブロモー 2 - メチルー 1 - プロペニル) - 4 - メチルベンゼンを用いて標題化合物を合成した。収率 4 4 %。 融点 1 6 7 - 1 6 9 \mathbb{C} 。

¹H-NMR (CDCl₃) δ : 1.98 (3H, s), 2.07-2.38 (9H, m), 2.35 (3H, s), 4.53 (2H, d, J = 6.6 Hz), 6.61 (1H, s), 6.66 (1H, d, J = 2.4 Hz), 6.82-7.09 (1 H, m), 7.11-7.31 (4H, m), 7.98 (0.5H, d, J = 12.2 Hz), 8.38 (0.5H, s)_o

[0167]

参考例122

 $N-(4-((3-(4-7)\nu + 1) - 2 - 2 + 1) - 2 - 3 + 1)$ $3 + 4 - ((3 - (4 - 7)\nu + 1) - 2 - 2 + 1)$ $3 + 4 - ((3 - (4 - 7)\nu + 1) - 2 - 2 + 1)$ 参考例 1 1 9 と同様にして、参考例 1 1 6 で合成した 1 - (3 - プロモー 2 - メチルー 1 - プロペニル) - 4 - フルオロベンゼンを用いて、標題化合物を合成した。収率 5 2 %。 融点 1 6 4 - 1 6 5 \mathbb{C} 。(酢酸エチルーへキサン) 1 H-NMR(CDC13) δ : 1.96(3H, s), 2.12–2.32(9H, m), 4.53(2H, d, J = 5.2 Hz), 6.60(1H, s), 6.66(1H, s), 6.71–6.95(1H, m), 7.04(2H, t, J = 8.8 Hz), 7.22–7.33(2H, m), 8.04(0.5H, d, J = 12.0 Hz), 8.40(0.5H, d, J = 1.4 Hz)。

[0168]

参考例 1 2 3

参考例119と同様にして、参考例117で合成した1-ブロモー4-(3-ブロモー2-メチルー1-プロペニル)ベンゼンを用いて、標題化合物を合成した。収率 79%。

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 1.95-1.97 (3H, m), 2.18-2.27 (9H, m), 4.52 (2H, brd, J = 4.4 Hz), 6.58 (1H, brs), 6.65 (1H, brs), 6.78 (1H, brd, J = 15.0Hz), 7.17 (2H, d, J = 8.2 Hz), 7.47 (2H, d J = 8.2 Hz), 7.99 (0.5H, d, J = 8.1 Hz), 8.42 (0.5H, d, J = 1.5 Hz)_o

[0169]

参考例 1 2 4

参考例118で合成した1-((E)-3-7ロモ-1-7ロペニル)-4-4イソプロピルベンゼンを用いて、標題化合物を合成した。収率 59%。 融点 165-167%。(酢酸エチル-4+サン)

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 1.25 (6H, d, J = 6.8 Hz), 2.13-2.27 (9H, m), 2.90 (1H, septet, J = 6.8 Hz), 4.66 (2H, t, J = 5.8 Hz), 6.37 (1H, dt, J = 15.8, 5.8 Hz), 6.65-6.88 (3H, m), 7.16-7.26 (2H, m), 7.35 (2H, d, J = 8.0 Hz), 7.98 (0.5H, d, J = 12.0 Hz), 8.40 (0.5H, d, J = 1.4 Hz)_o

[0170]

参考例 1 2 5

参考例 119 で合成した N-(4-((3-(4-4))) ロピルフェニル) -2-3 チルー 2-3 ロペニル) オキシ) -2 、 3 、 6-1 リメチルフェニル) ホルムアミド(3.70 g、10.5 mm o 1)の N、N-2 ジメチルアニリン(20 mL)溶液をアルゴン雰囲気下 215 で 6 時間撹拌した。反応混合物を冷却後、酢酸エチルで希釈し、2 規定塩酸、水で洗浄、硫酸マグネシウム上で乾燥後、減圧濃縮し、N-(4-2) ロペニル) -2-3 (1-(4-4) プロピルフェニル) -2-3 チルー 2-3 ロペニル) -2 、 5 、 6-1 リメチルフェニル) ホルムアミドの粗生成物を得た。この化合物(2.98 g、8.47 mm o 1)と濃塩酸(20 m L) -3 タノール(3 0 m L)混合物を窒素雰囲気下で 3 時間加熱還流した。溶媒を減圧濃縮し、得られた残さを 3 規定水酸化ナトリウム水溶液で中和した。生成物を酢酸エチルで 3 回抽出した。合わせた抽出液を水で洗浄し、硫酸マグネシウム上で乾燥後、減圧濃縮した。得られた残さを 3 プロピルエーテルーへキサンから結晶化させ標題化合物 3 、3 の 3

融点 130-132℃。

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 1.00 (3H, s), 1.21 (6H, d, J = 6.6 Hz), 1.47 (3H, s), 1.78 (3H, s), 2.12 (3H, s), 2.19 (3H, s), 2.40-2.60 (3H, m), 4.08 (1H, s), 6.72-7.00 (2H, m), 7.07 (2H, d, J = 8.0 Hz) $_{\circ}$

[0171]

参考例126

2, 2, 4, 6, 7-ペンタメチル-3-フェニル-2, 3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン-5-アミン

参考例 $1 \ 2 \ 5 \$ と同様にして、参考例 $1 \ 2 \ 0$ で合成したN-(2,3,6-) メチル-4-((2-)メチル-3-フェニル-2-プロペニル) オキシ) フェニル) ホルムアミドを用いて、標題化合物を合成した。収率 $6 \ 7 \%$ 。 融点 $1 \ 2 \ 9-1 \ 3 \ 1 \ C$ 。

 1 H-NMR (CDC1₃) δ: 1.00 (3H, s), 1.48 (3H, s), 1.77 (3H, s), 2.13 (3H, s), 2.19 (3H, s), 3.20 (2H, br s), 4.12 (1H, s), 6.70–7.30 (5H, m) $_{\circ}$

[0172]

参考例 1 2 7

2, 2, 4, 6, 7-ペンタメチル-3-(4-メチルフェニル)-2, 3-ジヒドロー1-ベンゾフラン-5-アミン

参考例 $1 \ 2 \ 5 \$ と同様にして、参考例 $1 \ 2 \ 1 \$ で合成したN-(2,3,6-)リメチル-4-((2-)メチル-3-(4-)メチルフェニル)-2-プロペニル)オキシ)フェニル) ホルムアミド(5.43g,16.8mmol)を用いて、標題化合物を合成した。収率 57%。 融点 114-115%。(石油エーテル)

¹H-NMR (CDC1₃) δ: 0.99 (3H, s), 1.47 (3H, s), 1.77 (3H, s), 2.12 (3H, s), 2.19 (3H, s), 2.30 (3H, s), 3.23 (2H, br s), 4.08 (1H, s), 6.60-7.23 (4H, m)_o

[0173]

参考例 1 2 8

3-(4-7)ルオロフェニル) -2, 2, 4, 6, 7-ペンタメチル-2, 3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン-5-アミン

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 0.99 (3H, s), 1.47 (3H, s), 1.77 (3H, s), 2.12 (3H, s), 2.19 (3H, s), 3.10 (2H, br s), 4.09 (1H, s), 6.62-7.20 (4H, m)。

[0174]

参考例 1 2 9

3-(4-プロモフェニル)-2, 2, 4, 6, 7-ペンタメチル-2, 3-ジヒドロー1-ベンゾフラン-5-アミン

参考例125と同様にして、参考例123で合成したN-(4-((3-(4

ーブロモフェニル) -2 - メチルー 2 - プロペニル) オキシ) -2 , 3 , 6 - トリメチルフェニル) ホルムアミドを用いて、標題化合物を合成した。収率 56%。

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 1.00 (3H, s), 1.47 (3H, s), 1.77 (3H, s), 2.12 (3H, s), 2.18 (3H, s), 3.23 (2H, br), 4.07 (1H, s), 6.83 (2H, br), 7.36 (2H, brd, $J = 8.0 \text{ Hz})_{\odot}$

[0175]

参考例 1 3 0

N-(4-ヒドロキシ-3-(1-(4-イソプロピルフェニル)-2-プロペニル)-2,5,6-トリメチルフェニル) ホルムアミド

参考例 124 で合成したN-(4-((E)-3-(4-4)) プロピルフェニル) -2-プロペニル)オキシ)-2, 3, 6-トリメチルフェニル)ホルムアミド(5. 80 g, 17. 2 mm o 1)のN, N-ジメチルアニリン(50 m L)溶液をアルゴン雰囲気下 215 で 6 時間撹拌した。反応混合物を冷却後、酢酸エチルで希釈し、2 規定塩酸、水で洗浄、硫酸マグネシウム上で乾燥後、減圧濃縮した。残さを酢酸エチルで結晶化させ標題化合物 3.50 g (収率 60%)を得た。 融点 170-171 \mathbb{C} 。

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 1.18-1.40 (6H, m), 2.11-2.27 (9H, m), 2.77-3.00 (1H, m), 5.00-5.22 (2H, m), 5.30-5.42 (1H, m), 6.30-6.85 (2H, m), 7.10-7.37 (5H, m), 7.97 (0.5H, d, J = 12.2 Hz), 8.43 (0.5H, d, J = 1.4 Hz) $_{\circ}$

[0176]

参考例131

参考例130で合成したN-(4-ヒドロキシ-3-(1-(4-イソプロピルフェニル)-2-プロペニル)-2, 5, 6-トリメチルフェニル) ホルムアミド(3.50g, 10.4 mmol) と炭酸カルシウム(1.35g, 13.5 mmol)のTHF(15mL)-メタノール(15mL)の懸濁液にベンジルトリメチルアンモニウムヨードジクロリド(3.90g, 11.4 mmol)

をゆっくりと加えた。反応液を室温で30分間撹拌した。不溶物をろ別後、溶媒 を減圧濃縮し、残さに酢酸エチルと水を加えた。有機層を分離し、水層を酢酸エ チルで2回抽出した。合わせた有機層を10%ハイドサルファイトナトリウム水 溶液、水、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液および飽和食塩水で洗浄、硫酸マグネ シウム上で乾燥後、減圧濃縮し、4.08gのN-(2-ヨードメチルー3-(4 - 1-ベンゾフラン-5-イル)ホルムアミドを得た。この化合物(4.08g,8 . 81mmol)と1,8-ジアザビシクロ(5,4,0)-7-ウンデセン(6.58 m L, 44.0 m m o l) のトルエン (30 m L) 溶液をアルゴン雰囲 気下で100℃で3時間撹拌した。反応液に水を加え、酢酸エチルで2回抽出し た。抽出液を2規定塩酸、水で洗浄、硫酸マグネシウム上で乾燥後、減圧濃縮し 、残さをシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ヘキサン-酢酸エチル 20: 1) にて精製し2. 40gのN-(3-(4-イソプロピルフェニル)-2, 4**, 6 , 7 ーテトラメチルー 1 ーベンゾフランー 5 ーイル)ホルムアミドを得た。** この化合物 (2. 40g, 7. 18mmol) の濃塩酸 (20mL) -メタノー ル(60mL)混合物を窒素雰囲気下で2時間加熱還流した。溶媒を減圧濃縮し 、得られた残さを8規定水酸化ナトリウム水溶液で中和した。生成物を酢酸エチ ルで2回抽出した。合わせた抽出液を水で洗浄し、硫酸マグネシウム上で乾燥後 、減圧濃縮し、油状の遊離塩基1.80gを得た。この遊離塩基(0.50g, 1. 63 mm o 1) を塩酸-メタノール溶液に溶かし、溶媒を減圧濃縮し、得ら れた残さをメタノールにより結晶化させ目的物 0.41g(収率 41%)を 得た。 融点 194-197℃。 ¹H-NMR (CDC1₃) δ : 1.29 (6H, d, J = 7.0 Hz), 2.30 (6H, s), 2.41 (3H, s)

 1 H-NMR(CDC1₃) δ : 1.29(6H, d, J = 7.0 Hz), 2.30(6H, s), 2.41(3H, s), 2.60(3H, s), 2.94(1H, septet, J = 7.0 Hz), 7.13-7.26(4H, m), 10.1(2H, br s), 1H 未確認。

[0177]

参考例132

4-メトキシ-2, 3, 6-トリメチルアニリン

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 2.11 (3H, s), 2.16 (3H, s), 2.18 (3H, s), 3.16 (1H, b r s), 3.74 (3H, s), 6.54 (1H, s) $_{\circ}$

[0178]

参考例 1 3 3

 1 H-NMR (CDC1₃) δ: 1.50 (9H, s), 2.12 (3H, s), 2.17 (3H, s), 2.24 (3H, s), 3.78 (3H, s), 5.81 (1H, br s), 6.58 (1H, s)_o

[0179]

参考例134

3-ブロモ-4-メトキシ-2, 5, 6-トリメチルフェニルカルバミド酸 te

rtーブチル

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 1.50 (9H, s), 2.15 (3H, s), 2.24 (3H, s), 2.35 (3H, s), 3.74 (3H, s), 5.92 (1H, br s)_o

[0180]

参考例 1 3 5

2, 2, 4, 6, 7-ペンタメチルー3ー (4-メチルフェニル)-2, 3-ジヒドロー1-ベンゾフランー5-アミン

参考例134で合成した3-ブロモー4-メトキシー2,5,6-トリメチルフェニルカルバミド酸 tert-ブチル(27.8g,80.8mmol)のTHF(150mL)溶液に、-78℃でn-ブチルリチウム(1.6M,110mL,176mmol)へキサン溶液を加え、同温で20分間撹拌した。反応液に2-メチルー1-(4-メチルフェニル)プロパンー1-オン(13.1g,80.7mmol)を加え、室温で1時間撹拌した。反応混合物に水(150mL)を注ぎ、酢酸エチルで3回抽出し、合わせた有機層を水で洗浄、硫酸マグネシウム上で乾燥後、ろ過、減圧濃縮し3-(1-ヒドロキシー2-メチルー1-(4-メチルフェニル)プロピル)-4-メトキシー2,5,6-トリメチルフェニルカルバミド酸 tert-ブチルの粗生成物 26.0gを得た。この化合物と47%臭化水素酸(100mL)の混合物をアルゴン雰囲気下において、4時間加熱還流した。反応混合物を室温まで冷却した後、8規定水酸化ナトリウム水溶液で中和した。生成物を酢酸エチルで2回抽出し、合わせた抽出液を飽和炭酸水素ナトリウム水溶液で洗浄後、硫酸マグネシウム上で乾燥、減圧濃縮した。

残さをイソプロピルエーテルーへキサンから結晶化させて標題化合物 14.8g (収率 62%) を得た。 融点 114-115 \mathbb{C} 。

 1 H-NMR (CDC1₃) δ : 0.99 (3H, s), 1.47 (3H, s), 1.78 (3H, s), 2.12 (3H, s), 2.17 (3H, s), 2.30 (3H, s), 2.80 (2H, br s), 4.08 (1H, s), 6.60-7.10 (4H, m)_o

[0181]

参考例 1 3 6

(+) -2, 2, 4, 6, 7ーペンタメチルー3ー(4ーメチルフェニル) -2. 3-ジヒドロー1ーベンゾフランー5ーアミン

参考例135で合成した2,2,4,6,7-ペンタメチルー3ー(4ーメチルフェニル)ー2,3ージヒドロー1ーベンゾフランー5ーアミンを高速液体クロマトグラフィー(機器:Watersセミ分取システム、カラム:CHIRALCEL OD(20(i,d)x250mm)ダイセル化学工業株式会社製)、移動層:ヘキサン:イソプロピルアルコール=95:5,流速:5mL/min、カラム温度:30℃、注入量:40mg)を用いて保持時間の小さい方を分取した。 融点 87-89℃。 [α] p^{20} =+4.7°(c=0.495,メタノール)。

[0182]

参考例 1 3 7

(一) -2, 2, 4, 6, 7ーペンタメチルー3ー(4ーメチルフェニル) -2、3ージヒドロー1ーベンゾフランー5ーアミン

参考例135で合成した2,2,4,6,7-ペンタメチル-3-(4-メチルフェニル)-2,3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン-5-アミンを高速液体クロマトグラフィー(機器:Watersセミ分取システム、カラム:CHIRALCEL OD(20(i,d)x250mm)ダイセル化学工業株式会社製)、移動層:ヘキサン:イソプロピルアルコール=95:5,流速:5mL/min、カラム温度:30℃、注入量:40mg)を用いて保持時間の大きい方を分取した。 融点 88-90℃。 [α] p^{20} =-4.3°(c=0.499,メタノール)。

[0183]

参考例138

 1 H-NMR(CDC1 $_{3}$) δ : 1.00 (3H, s), 1.47 (3H, s), 1.77 (3H, s), 2.12 (3H, s), 2.18 (3H, s), 3.25 (2H, brs), 4.07 (1H, s), 6.85 (2H, br), 7.36 (2H, br d, J=6.9 Hz).

[0184]

参考例 1 3 9

(3 R) − (+) −2, 2, 4, 6, 7 −ペンタメチル−3 − (4 −メチルフェ ニル) −2, 3 −ジヒドロ−1 −ベンゾフラン−5 −アミン

¹H-NMR(CDCl₃) δ: 1.00 (3H, s), 1.47 (3H, s), 1.78 (3H, s), 2.12 (3H, s), 2.18 (3H, s), 2.30 (3H, s), 2.78 (2H, br), 4.09 (1H, s), 6.83 (2H, br), 7.04 (2H, brd, J=7.4 Hz).

[0185]

参考例140

2-(2, 3-ジメチルフェノキシ) -2-メチル-1-(4-メチルフェニル) プロパン<math>-1-オール

2, 3-iジメチルフェノール(12.2 g, 100 mmol)と炭酸カリウム(27.4 g, 200 mmol)のDMSO(138 և)混合物に、2-i ロモー1 -(4-i) ロモフェニル) -2-iメチルプロパン-1-i ン(42.2 g, 175 mmol)を室温にて加え、35 ℃に昇温した。同温にて 24 時間撹拌後、冷水(300 և)に注ぎ、ジエチルエーテルにて抽出した。有機層を 4 規定水酸化ナトリウム水溶液および飽和食塩水にて洗浄し、硫酸ナトリウムにて乾燥した。溶媒を減圧濃縮し、シリカゲルカラムクロマトグラフィー(酢酸エチルーへキサン 1:9)にて精製し 2-(2,3-i) ジメチルフェノキシ) -2-i メチルー1 -(4-i) デルフェニル)プロパンー1 -1 ンを油状物として得た。得られた油状物をメタノール(200 և)に溶解し、0 でにて水素化ホウ素ナトリウム(3.8 g, 100 mmol)を加えた後、室温に昇温した。同温にて1時間撹拌後、0 でに冷却し、1 規定塩酸にて中和し、減圧下溶媒を留去した。残さを酢酸エチルにて抽出し、抽出液を飽和食塩水にて洗浄し、硫酸ナトリウムにて乾燥した。減圧下溶媒を留去し、標題化合物 17.1 g (収率 60%)を油状物として得た。

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 1.12 (3H, s), 1.23 (3H, s), 2.19 (3H, s), 2.27 (3H, s), 2.35 (3H, s), 3.38 (1H, d, J = 2.0 Hz), 4.88 (1H, d, J = 2.0 Hz), 6.83 -7.07 (3H, m), 7.14 (2H, d, J = 8.0 Hz), 7.37 (2H, d, J = 8.0 Hz),

[0186]

参考例141

2, 2, 6, 7-テトラメチル-3-(4-メチルフェニル) -2, 3-ジヒド -1-ベンゾフラン

参考例140で合成した、2-(2,3-ジメチルフェノキシ)-2-メチル

 $-1-(4-x+\nu)$ プロパン- $1-x-\nu$ (17.0 g, 60 mmol) のトルエン溶液 (200 mL) に、0 \mathbb{C} にてトリフルオロメタンスルホン酸 (0.53 mL, 6 mmol) を加え、50 \mathbb{C} に昇温した。同温にて30分撹拌後、還流条件下2時間反応した。反応液を0 \mathbb{C} に冷却し、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液に注いだ。有機層を分離し、飽和食塩水にて洗浄し、硫酸ナトリウムにて乾燥後、減圧下溶媒を留去した。残さをシリカゲルカラムクロマトグラフィー(酢酸エチルーへキサン 1:9)にて精製し、標題化合物9.3 g (収率 58%) を油状物として得た。

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 0.95 (3H, s), 1.57 (3H, s), 2.16 (3H, s), 2.26 (3H, s), 2.33 (3H, s), 4.29 (1H, s), 6.66 (1H, d, J = 7.6 Hz), 6.74 (1H, d, J = 7.6, Hz), 6.98 (2H, d, J = 8.0 Hz), 7.19 (2H, d, J = 8.0 Hz) $_{\circ}$

[0187]

参考例 1 4 2

5-プロモー2, 2, 6, 7-テトラメチルー3- (4-メチルフェニル) -2 . 3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン

参考例 18 と同様にして、参考例 141 で得られた、2, 2, 6, 7-テトラ メチル-3-(4-メチルフェニル)-2, 3-ジヒドロ-1-ベンゾフランを 用い、標題化合物を合成した。収率 <math>92%。油状物。

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 0.95 (3H, s), 1.55 (3H, s), 2.22 (3H, s), 2.33 (3H, s), 2.34 (3H, s), 4.27 (1H, s), 6.96 (2H, d, J =8.0 Hz), 7.04 (1H, s), 7.1 (2H, d, J =8.0 Hz),

[0188]

参考例143

N-ベンジル-N-(2, 2, 6, 7-テトラメチル-3-(4-メチルフェニル)-2, 3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン)-5-アミン

参考例24と同様にして、参考例142で得られた、5ーブロモー2,2,6 ,7ーテトラメチルー3ー(4ーメチルフェニル)-2,3ージヒドロー1ーベンゾフランを用い、標題化合物を合成した。収率 99%。油状物。

 $^{1}\text{H-NMR}$ (CDC13) δ : 0.92 (3H, s), 1.55 (3H, s), 2.09 (3H, s), 2.21 (3H, s

), 2.33 (3H, s), 3.47 (2H, s), 4.17 (1H, s), 4.27 (1H, s), 6.31 (1H, s), 6.97 (2H, d, J = 7.8 Hz), 7.09 (2H, d, J = 7.8 Hz), 7.20-7.36 (5H, m).

[0189]

参考例 1 4 4

N-(2, 2, 6, 7-r+j) N-(4-x+m) N-(2, 3-x+m) N

参考例 143 で得られた、N-ベンジル-N-(2,2,6,7-テトラメチル-3-(4-メチルフェニル) -2,3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン) -5 -アミン(6.60 g,17.8 mmol)のエタノール溶液(70 配)に、<math>12規定塩酸(0.1 配)と 10%-パラジウム炭素(50%含水、120%含水、120% を加え、120% を加え

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 0.94 (3H, s), 1.54 (3H, s), 2.09 (3H, s), 2.18 (3H, s), 2.33 (3H, s), 3.25 (2H, br), 4.23 (1H, s), 6.30 (1H, s), 7.00 (2H, d, J=8.1 Hz), 7.10 (2H, d, J=8.1 Hz) $_{\circ}$

[0190]

参考例 1 4 5

N-(3-ヒドロキシ-2, 2, 6, 7-テトラメチル-3-(3-メチルフェニル) -2, 3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン-5-イル) -3, 3-ジメチルブタンアミド

参考例 65で得た 3, 3-ジメチル-N-(2, 2, 6, 7-テトラメチル-3-オキソ-2, 3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン-5-イル)ブタンアミド(303 mg, 1 mmol) の THF (10 mL) 溶液に、市販の 3-トリルマグネシウムブロミド(1.0 M, 10 mL, 10 mmol) THF溶液をアルゴン雰囲気下、0 でで滴下し、室温まで昇温した。 1 時間撹拌後、反応液を氷に加え、酢酸エチルにて抽出した。有機層を水、飽和食塩水で洗浄後、無水硫酸ナトリウムにて乾燥し、減

圧下濃縮した。得られた残さを酢酸エチルーへキサンより再結晶し、標題化合物 $265 \,\mathrm{mg}$ (収率 67%) を得た。 融点 113-114%。

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 0.86 (3H, s), 1.10 (9H, s), 1.59 (3H, s), 2.18-2.22 (8H, m), 2.36 (3H, s), 2.40 (1H, brs), 6.80 (1H, brs), 7.10-7.20 (2H, m), 7.22-7.26 (2H, m), 7.35 (1H, s)_o

[0191]

参考例 1 4 6

2-クロロエチルベンゼン(648 mg, 4.6 mmol)のTHF(5 mL)溶液を、アルゴン雰囲気下、マグネシウム(112 mg, 4.6 mmol)と触媒量のヨウ素の混合物に滴下し、30分間撹拌した。反応液に参考例65で得た3,3ージメチルーNー(2,2,6,7ーテトラメチルー3ーオキソー2,3ージヒドロー1ーベンゾフランー5ーイル)ブタンアミド(300 mg,0.98 mmol)のTHF(3 mL)溶液を滴下し、室温で1時間撹拌した。反応液を氷に加え、酢酸エチルにて抽出した。抽出液を水、飽和食塩水で洗浄後、無水硫酸ナトリウムにて乾燥し、減圧下濃縮した。得られた残さをシリカゲルカラムクロマトグラフィー(酢酸エチルーヘキサン 5:95~40:60)により精製後、酢酸エチルーヘキサンより再結晶し、標題化合物201mg(収率 51%)を得た。 融点 99-100℃。

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 1.12 (9H, s), 1.37 (3H, s), 1.54 (3H, s), 1.99-2.30 (11H, m), 2.80 (1H, dt, J = 12.9, 4.8 Hz), 2.97 (1H, dt, J = 12.9, 4.8 Hz), 6.77 (1H, brs), 7.15-7.31 (6H, m)_o

[0192]

参考例 1 4 7

N-(3-EFD+2-2, 2, 6, 7-FF) 3-FF 3-(2-(F)) 3-FF 3

1-ブロモー2-(トリフルオロメトキシ)ベンゼン(827 mg, 3.43 mmol)のTHF(8 mL)溶液に、アルゴン雰囲気下、n-ブチルリチウム(1.59 M へキサン溶液、1.85 mL, 2.94 mmol)を-78 $\mathbb C$ で滴下し、30 分間撹拌した。反応液に参考例 65 で得た 3, 3-ジメチル-N-(2, 2, 6, 7-テトラメチル-3-オキソ-2, 3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン-5-イル)ブタンアミド(300 mg, 0.98 mmol)のTHF(3 mL)溶液を-78 $\mathbb C$ で滴下し、30 分間撹拌した。反応液を室温に昇温し、1 時間撹拌した後、水を加え、酢酸エチルにて抽出し、有機層を水、飽和食塩水で洗浄後、無水硫酸ナトリウムにて乾燥し、減圧下濃縮した。得られた残さをシリカゲルカラムクロマトグラフィー(酢酸エチル-ヘキサン 5:95-40:60)により精製後、酢酸エチル-ヘキサンより再結晶し、標題化合物 267 mg(収率 59%)を得た。 融点 1600 -161 $\mathbb C$ 。

¹H-NMR (CDCl₃) δ : 0.97 (3H, s), 1.11 (9H, s), 1.62 (3H, s), 2.18 (6H, s), 2.22 (2H, s), 3.00 (1H, brs), 6.79 (1H, brs), 7.15-7.36 (5H, m)_o

[0193]

参考例148

N-(3-ヒドロキシー2, 2, 6, 7-テトラメチルー3-(2-メチルフェニル) -2, 3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン-5-イル) -3, 3-ジメチルブタンアミド

参考例 145 と同様に、参考例 65 で得た 3 、3- ジメチル - N - (2 、2 、6 、7- テトラメチル - 3- オキソ - 2 、3- ジヒドロ - 1- ベンゾフラン - 5- - イル) ブタンアミドと市販の 2- トリルマグネシウムブロミドを用いて標題化合物を合成した。収率 43%。 融点 111-112%(酢酸エチル - - キャン)。

 1 H-NMR (CDCl₃) δ: 0.95 (3H, s), 1.10 (9H, s), 1.68 (3H, s), 2.17-2.26 (9H, m), 2.64 (3H, s), 6.82 (1H, brs), 6.90-7.26 (5H, m)_o

[0194]

参考例149

N-(3-EFD+2-2, 2, 6, 7-FFDJ+N-3-DI-N-2, 3

ージヒドロー1ーベンゾフランー5ーイル)ー3,3ージメチルブタンアミド参考例146と同様に、参考例65で得た3,3ージメチルーNー(2,2,6,7ーテトラメチルー3ーオキソー2,3ージヒドロー1ーベンゾフランー5ーイル)ブタンアミドと市販のフェニルリチウムを用いて標題化合物を合成した。収率58%。融点109ー111 $\mathbb C$ (酢酸エチルーへキサン)。 1 H-NMR(CDC13) δ :0.85(3H,s),1.10(9H,s),1.62(3H,s),2.18-2.22(8H,m),2.37(1H,brs),6.79(1H,brs),7.12(1H,s),7.27-7.38(3H,m),7.47-7.50(2H,m)。

[0195]

参考例 1 5 0

N-(3-ヒドロキシ-2, 2, 6, 7-テトラメチル-3-(2-ナフチル) -2, 3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン-5-イル) -3, 3-ジメチルブタン アミド

参考例 146 と同様に、参考例 65 で得た 3 、3-ジメチル-N-(2,2,6) 、7-テトラメチル-3-オキソ-2 、3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン-5-イル) ブタンアミドと <math>2- ブロモナフタレンを用いて標題化合物を合成した。 収率 65%。 融点 142-144% (酢酸エチルーへキサン)。 $1_{\text{H-NMR}}$ (CDC13) $\delta:0.89$ (3H, s), 1.09 (9H, s), 1.65 (3H, s), 2.20-2.24 (8H, m), 2.46 (1H, brs), 6.82 (1H, brs), 7.16 (1H, s), 7.46-7.51 (2H, m), 7.60 (1H, d, J=8.8 Hz), 7.80-7.86 (3H, m), 7.99 (1H, s)。

[0196]

参考例 1 5 1

N-(3-E) N-(

参考例 146 と同様に、参考例 65 で得た 3 、 3- ジメチル- N- (2 、 2 、 6 、 7- テトラメチル- 3- オキソ- 2 、 3- ジヒドロ- 1- ベンゾフラン- 5- - イル) ブタンアミドと 1- ブロモ- 3- イソプロピルベンゼンを用いて標題化合物を合成した。収率 76%。 融点 136-137 $\mathbb C$ (酢酸エチル- 0. 个

サン)。

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 0.84 (3H, s), 1.10 (9H, s), 1.23 (3H, s), 1.25 (3H, s), 1.60 (3H, s), 2.14-2.22 (9H, m), 2.85-2.95 (1H, m), 6.77 (1H, brs), 7 .14-7.18 (2H, m), 7.23-7.28 (2H, m), 7.39 (1H, s)。

[0197]

参考例 1 5 2

N-(3-E) N-(3-E) N-(2-A) N-(

参考例 145 と同様に、参考例 65 で得た 3 、 3- ジメチル- N- (2 、 2 、 6 、 7- テトラメチル- 3- オキソ- 2 、 3- ジヒドロ- 1- ベンゾフラン- 5- 1- イル) ブタンアミドと市販の 2- メトキシフェニルマグネシウムブロミドを用いて標題化合物を合成した。収率 58%。 融点 168- 169% (酢酸エチル- 0 、

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 0.92 (3H, s), 1.10 (9H, s), 1.66 (3H, s), 2.15-2.21 (8H, m), 3.94 (3H, s), 5.17 (1H, brs), 6.82 (1H, brs), 6.89-6.97 (2H, m), 7.09 (1H, s), 7.12 (1H, d, J = 8.1 Hz), 7.28 (1H, d, J = 8.1 Hz)_o

[0198]

参考例 1 5 3

参考例 146 と同様に、参考例 65 で得た 3 、3-ジメチル-N-(2,2,6) 6 、7-テトラメチル-3-オキソ-2 、3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン-5-イル) ブタンアミドと <math>1- ブロモー4- イソプロピルベンゼンを用いて標題化合物を合成した。収率 42%。 融点 119-121% (酢酸エチルーヘキサン)。

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 0.84 (3H, s), 1.11 (9H, s), 1.24 (3H, s), 1.27 (3H, s), 1.60 (3H, s), 2.18-2.22 (8H, m), 2.29 (1H, s), 2.80-2.95 (1H, m), 6.8

0 (1H, brs), 7.15 (1H, s), 7.21 (2H, d, J = 8.0 Hz), 7.41 (2H, d, J = 8.0 Hz), $\frac{1}{2}$

[0199]

参考例 1 5 4

N-(2, 2, 6, 7-テトラメチル-3-(2-チェニル)-2, 3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン-5-イル)-3, 3-ジメチルブタンアミド

参考例 146 と同様に、参考例 65 で得た 3 、 3- ジメチル- N- (2 、 2 、 6 、 7- テトラメチル- 3- オキソ- 2 、 3- ジヒドロ- 1- ベンゾフラン- 5- - イル) ブタンアミドと 2- ブロモチオフェンを用いて標題化合物を油状物として得た。収率 86%。

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 0.95 (3H, s), 1.12 (9H, s), 1.64 (3H, s), 2.18 (3H, s), 2.19 (3H, s), 2.23 (2H, s), 2.63 (1H, brs), 6.81 (1H, brs), 6.94-7.01 (2H, m), 7.29-7.32 (2H, m) $_{\circ}$

[0200]

参考例 1 5 5

N-(3-ベンジル-3-ヒドロキシ-2, 2, 6, 7ーテトラメチル-2, 3 ージヒドロー1ーベンゾフランー5ーイル)-3, 3ージメチルブタンアミド 参考例145と同様に、参考例65で得た3, 3ージメチルーN-(2, 2, 6, 7ーテトラメチル-3ーオキソー2, 3ージヒドロー1ーベンゾフランー5ーイル)ブタンアミドと市販のベンジルマグネシウムクロリドを用いて標題化合物を合成した。収率 88%。 融点 212-213 $\mathbb C$ (酢酸エチルーヘキサン)。

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 1.08 (9H, s), 1.31 (3H, s), 1.43 (3H, s), 1.75 (1H, s), 2.09-2.17 (8H, m), 3.02 (1H, d, J = 13.6 Hz), 3.16 (1H, d, J = 13.6 Hz), 6.56 (1H, s), 6.66 (1H, brs), 7.20-7.38 (5H, m)_o

[0201]

参考例 1 5 6

N-(3-E) に N-(

メチルブタンアミド

参考例 146 と同様に、参考例 65 で得た 3 、 3-ジメチル-N-(2 、 2 、 6 、 7-テトラメチル-3-オキソ-2 、 3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン-5-イル)ブタンアミドと 4-イソプロピルベンジルクロリドを用いて標題化合物を合成した。収率 94%。 融点 177-178 $\mathbb C$ (酢酸エチル-ヘキサン)。

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 1.10 (9H, s), 1.23 (3H, s), 1.27 (3H, s), 1.33 (3H, s), 1.43 (3H, s), 2.04 (1H, s), 2.11 (3H, s), 2.14 (3H, s), 2.19 (2H, m), 2.84-2.95 (1H, m), 3.00 (1H, d, J = 13.6 Hz), 3.13 (1H, d, J = 13.6 Hz), 6.66 (2H, brs), 7.15 (2H, d, J = 8.0 Hz), 7.24 (2H, d, J = 8.0 Hz) $_{\circ}$

[0202]

参考例 1 5 7

N- $(3-7+\nu-3-2+\nu-2, 2, 6, 7-5+5)$ チルー2, 3-ジャドロー1ーベングフランー5ーイル) - 3, 3ージャチルブタンアミド 参考例 1 4 7 と同様に、参考例 6 5 で得た 3, 3ージャチルーNー(2, 2, 6, 7ーテトラメチルー3ーオキソー2, 3ージヒドロー1ーベングフランー5ーイル) ブタンアミドと市販のn-ブチルリチウムを用いて標題化合物を合成した。収率 7 8 %。 融点 1 6 1 - 1 6 2 $^{\circ}$ (酢酸エチルーへキサン)。 $^{\circ}$ H-NMR(CDC13) δ : 0.91(3H, t, J = 7.2 Hz),1.13(9H, s),1.30-1.43(6H, m),1.49(3H, s),1.60-1.79(3H, m),1.90-1.99(1H, m),2.13(6H, s),2.24(2H, s),6.77(1H, brs),7.23(1H, s)。

[0203]

参考例 1 5 8

参考例147と同様に、参考例65で得た3,3-ジメチル-N-(2,2,6,7-テトラメチル-3-オキソ-2,3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン-5-イル)ブタンアミドとフランを用いて標題化合物を合成した。収率 88%。

融点 108-110℃ (酢酸エチル-ヘキサン)。

 1 H-NMR (CDC1₃) δ: 0.96 (3H, s), 1.13 (9H, s), 1.59 (3H, s), 2.17 (3H, s), 2.18 (3H, s), 2.24 (2H, s), 2.59 (1H, brs), 6.35-6.37 (2H, m), 6.79 (1H, brs), 7.37 (1H, s), 7.43 (1H, s)_o

[0204]

参考例 1 5 9

 1 H-NMR (CDC1₃) δ: 0.91 (3H, s), 1.10 (9H, s), 1.65 (3H, s), 2.12-2.20 (8H, m), 3.79 (3H, s), 3.91 (3H, s), 5.03 (1H, brs), 6.43 (1H, dd, J = 8.4, 2.4 Hz), 6.52 (1H, d, J = 2.4 Hz), 6.92 (1H, brs), 7.05-7.08 (2H, m)

[0205]

参考例 1 6 0

参考例 147 と同様に、参考例 65 で得た 3 、3 ージメチルーNー(2 、2 、6 、7 ーテトラメチルー 3 ーオキソー 2 、3 ージヒドロー 1 ーベンゾフランー 5 ーイル)ブタンアミドと 1 、4 ージブロモベンゼンを用いて標題化合物を合成した。収率 93%。 融点 118-119 \mathbb{C} (酢酸エチルーヘキサン)。 1 H-NMR(CDC 13) δ : 0.86 (3 H, s), 1.10 (9 H, s), 1.56 (3 H, s), 2.17-2.22 (8 H, m), 2.44 (1 H, b rs), 6.80 (1 H, b rs), 7.10 (1 H, s), 7.36 (2 H, d, d) = 8

.4 Hz), 7.48 (2H, d, J = 8.4 Hz)

[0206]

参考例 1 6 1

N-(3-ヒドロキシ-3-(4-メトキシフェニル)-2, 2, 6, 7-テトラメチル-2, 3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン-5-イル)-3, 3-ジメチルブタンアミド

¹H-NMR (CDC1₃) δ: 0.84 (3H, s), 1.11 (9H, s), 1.58 (3H, s), 2.18-2.24 (9H, m), 3.81 (3H, s), 6.78 (1H, brs), 6.88 (2H, d, J = 9.0 Hz), 7.12 (1H, s), 7.40 (2H, d, J = 9.0 Hz)_o

[0207]

参考例 1 6 2

N-(3-シクロヘキシル-3-ヒドロキシ-2, 2, 4, 6, 7-ペンタメチル-2, 3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン-5-イル) -3, 3-ジメチルブタンアミド

参考例 145 と同様に、参考例 63 で得た 3 、3-ジメチル-N-(2,2,4,6,7-ペンタメチル-3-オキソ-2,3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン-5-イル)ブタンアミドと市販のシクロヘキシルマグネシウムブロミドを用いて標題化合物を合成した。収率 <math>66%。 融点 170-171 で(酢酸エチル-ヘキサン)。

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 0.60-2.10 (30H, m), 2.12 (3H, s), 2.20-2.40 (5H, m), 6.55 (1H, br s).

[0208]

参考例 1 6 3

 $(n) - 2, 3 - \mathcal{Y} = \mathcal{Y} = 1 - \mathcal{Y} = 1 -$

参考例 147 と同様に、参考例 63 で得た 3 、 3 ージメチルー N ー (2, 2, 4, 6, 7 ーペンタメチルー 3 ーオキソー 2 、 3 ージヒドロー 1 ーベンゾフランー 5 ーイル) ブタンアミドと 2 ーブロモピリジンを用いて標題化合物を合成した。収率 45%。 融点 205-207%。

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 0.89 (3H, s), 1.12 (9H, s), 1.53 (3H, s), 1.64 (3H, s), 2.13 (3H, s), 2.14 (3H, s), 2.25 (2H, s), 6.01 (1H, br s), 6.85 (1H, br s), 7.06 (1H, d, J = 6.0 Hz), 7.18-7.24 (1H, m), 7.60 (1H, dt, J = 7.8, 1.8 Hz), 8.56 (1H, dd, J = 7.8, 4.8 Hz)_o

[0209]

参考例 1 6 4

N-(3-E) N-(3-E) N-(4-X) N-(3-E) N-(3-E) N-(3-E) N-(4-X) N-(3-E) N-(

参考例 147 と同様に、参考例 63 で得た 3 、 3- ジメチル- N- (2 、 2 、 4 、 6 、 7- ペンタメチル- 3- オキソ- 2 、 3- ジヒドロ- 1- ベンゾフラン- 5- イル) ブタンアミドと 4- ブロモアニソールを用いて標題化合物を合成した。収率 47%。 融点 98-99 \mathbb{C} (酢酸エチル- \mathbb{C} やきかい \mathbb{C})。

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 0.86 (3H, s), 1.13 (9H, s), 1.51 (3H, s), 1.85 (3H, s), 2.15 (3H, s), 2.16 (3H, s), 2.27 (2H, s), 3.79 (3H, s), 6.59 (1H, br), 6.83 (3H, br), 7.38 (1H, br)_o

[0210]

参考例165

N-(3-ヒドロキシ-3-(3-メトキシフェニル)-2, 2, 4, 6, 7 -ペンタメチル-2, 3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン5-イル)-3, 3-ジメチルブタンアミド

参考例 147 と同様に、参考例 63 で得た 3 、 3-ジ メチル -N-(2, 2, 4, 6, 7-ペ ンタメチル -3- オキソ -2 、 3- ジヒドロ -1- ベンゾフラン

5-4ル)ブタンアミドと3-プロモアニソールを用い、標題化合物を合成した。収率 46%。 融点 154-155 \mathbb{C} (酢酸エチルーヘキサン)。

 1 H-NMR (CDC1₃) δ: 0.89 (3H, s), 1.13 (9H, s), 1.52 (3H, s), 1.87 (3H, s), 2.16 (3H, s), 2.17 (3H, s), 2.27 (2H, s), 3.80 (3H, brs), 6.45 (1H, br), 6.53 (1H, s), 6.75-6.84 (1H, m), 7.20 (2H, br)_o

[0211]

参考例 1 6 6

参考例 146 と同様に、参考例 64 で得た 3, 3-ジメチルーN-(2, 2, 4, 5, 6-ペンタメチルー3-オキソ-2, 3-ジヒドロー1-ベンゾフランー 7-イル) ブタンアミドと 1- ブロモー4-イソプロピルベンゼンを用いて標題化合物を合成した。収率 71%。 融点 178-179 \mathbb{C} (酢酸エチルー 0+サン)。

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 0.82 (3H, s), 1.14 (9H, s), 1.24 (6H, d, J = 6.9 Hz), 1.49 (3H, s), 1.91 (3H, s), 2.12 (3H, s), 2.19 (3H, s), 2.29 (2H, s), 2.35 (1H, s), 2.89 (1H, septet, J = 6.9 Hz), 6.40-7.80 (5H, m)_o

[0212]

参考例 1 6 7

(3-ヒドロキシ-2,2,4,6,7-ペンタメチル-3-(4-メチルフェニル)-2,3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン-5-イル) カルバミド酸 <math>tert tert tert

参考例 147 と同様に、参考例 62 で得た(2, 2, 4, 6, 7-テトラメチル-3-オキソ-2, 3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン-5-イル)カルバミド酸 tertarrow tert

 $^{1}\text{H-NMR}$ (CDC1₃) δ : 0.85 (3H, s), 1.20-1.60 (9H, m), 1.50 (3H, s), 1.88 (

3H, s), 2.15 (3H, s), 2.19 (3H, s), 2.34 (3H, s), 5.77 (1H, br s), 6.40-8.20 (4H, m),1H未確認。

[0213]

参考例 1 6 8

(3-ヒドロキシ-3-(4-イソプロピルフェニル)-2,2,4,6,7-ペン タメチルー2,3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン-5-イル) カルバミド酸 t e r t - $\overline{{\it T}}$ ${\it T}$ ${\it T$

参考例 147 と同様に、参考例 62 で得た(2 、2 、4 、6 、7 ーテトラメチルー3 ーオキソー2 、3 ージヒドロー1 ーベンゾフランー5 ーイル)カルバミド酸 1 と 1 ーヨードー1 ーイソプロピルベンゼンを用いて標題化合物を合成した。収率 1 3 4 %。 融点 1 5 5 1 5 7 1 (1 (1) 。 1 1 1 1 1 1 1 2 1 3 1 3 1 3 1 3 1 3 1 3 1 3 1 4 1 4 1 5 1 6 1 7 1 6 1 7 1 7 1 8 1 7 1 8 1 9 1 8 1 9

[0214]

参考例 1 6 9

(3-ヒドロキシー2, 2, 4, 6, 7-ペンタメチルー3-(2-ナフチル)- 2, 3-ジヒドロー1-ベンゾフランー5-イル)カルバミド酸 t e r t -ブチル 参考例 1 4 7 と同様に、参考例 6 2 で得た(2, 2, 4, 6, 7-テトラメチルー3-オキソー2, 3-ジヒドロー1-ベンゾフランー5-イル)カルバミド酸 t e r t -ブチルと2-ブロモナフタレンを用いて標題化合物を合成した。収率 5 0 %。非晶状粉末。

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 0.90 (3H, br s), 1.20-1.70 (9H, m), 1.57 (3H, s), 1.8 6 (3H, br s), 2.19 (3H, s), 2.22 (3H, s), 2.29 (1H, s), 5.77 (1H, br s), 6.60-8.60 (7H, m)_o

[0215]

参考例 1 7 0

 $N-(3-(3-\pi \nu z) \nu z) -3-\nu v \nu z -2$, 2, 6, $7-\tau v$ ラメチル-2, $3-\nu v \nu z -1$

ルブタンアミド

 $2 - (3 - \overline{y} + \overline{y}$ のTHF(20 mL)溶液に、アルゴン雰囲気下、n-ブチルリチウム(1.59 M ヘキサン溶液, 6.4 mL, 10.2 mmol) を-78℃で滴下し、30分間撹拌した。 反応液に参考例65で得た3,3-ジメチル-N-(2,2,6,7-テトラメ チルー3ーオキソー2.3ージヒドロー1ーベンゾフランー5ーイル)ブタンア ミド (1.0 g, 3.30 mmol) のTHF (10 mL) 溶液を-78℃で滴下し、30分 間撹拌した。反応液を室温に昇温し、1時間撹拌した後、水を加え、酢酸エチル にて抽出し、有機層を水、飽和食塩水で洗浄後、無水硫酸ナトリウムにて乾燥し 、減圧下濃縮した。得られた残さをシリカゲルカラムクロマトグラフィー(酢酸 エチルーヘキサン 5:95~40:60) により精製し、N-(3-(3-(1, 3-ジオキソラン-2-イル) フェニル) <math>-3-ヒドロキシ-2, 2, 6, 7-テトラメチルー2, 3-ジヒドロー1-ベンゾフランー5ーイル) <math>-3, 3ージメチルブタンアミドを非晶状粉末として1.38g(収率 92%)で得た 。得られたN-(3-(3-(1, 3-i)) + (3-i)) つエニル) - $3 - \forall F = 1 - 2$, 2, 6, 7 - F = 1 - 2, $3 - \forall F = 1 - 2$ ゾフラン-5-4ル) -3, 3-3メチルブタンアミド (300 mg, 0.66 mmol) のアセトン (4 mL) -水 (0.3 mL) 混合溶液中にピリジニウム p-トルエンス ルホナート (5 mg, 0.03 mmol) を加え30分間撹拌した。反応液を室温に冷却 後、水を加え、酢酸エチルにて抽出し、有機層を水、飽和食塩水で洗浄後、無水 硫酸ナトリウムにて乾燥し、減圧下濃縮した。得られた残さをTHF-ジイソプ ロピルエーテルより再結晶し、標題化合物194mg(収率 72%)を得た。 融点 189-190℃。

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 0.86 (3H, s), 1.09 (9H, s), 1.59 (3H, s), 2.18-2.22 (8H, m), 2.66 (1H, s), 6.86 (1H, brs), 7.11 (1H, s), 7.52 (1H, t, J = 7.5 Hz), 7.76 (1H, d, J = 7.5 Hz), 7.84 (1H, d, J = 7.5 Hz), 7.99 (1H, s), 10.01 (1H, s)_o

[0216]

参考例171

6, 7 - テトラメチルー2, 3 - ジヒドロー1 - ベンゾフランー5 - イル) - 3, 3 – ジメチルブタンアミド

実施例21と同様に、参考例167で得たN-(3-(3-ホルミルフェニル ベンゾフラン-5-イル)-3.3-ジメチルブタンアミドを用いて標題化合物 を得た。収率 86%。 融点 169-171℃ (THF-ジイソプロピルエ ーテル)。

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 0.85 (3H, s), 1.09 (9H, s), 1.60 (3H, s), 1.65 (1H, b) rs), 2.17-2.20 (8H, m), 2.41 (1H, brs), 4.60 (2H, s), 6.85 (1H, brs), 7. 10 (1H, s), 7.25-7.42 (3H, m), 7.49 (1H, s).

[0217]

参考例172

2, 6, 7-r+7 + 2, 3-i+1 = 1-i+1 = 1-i-3.3ージメチルブタンアミド

実施例22と同様に、参考例65で得たN-(3-(3-ホルミルフェニル) ンゾフラン-5-イル)-3,3-ジメチルブタンアミド、およびメチルマグネ シウムブロミドを用いて標題化合物を合成した。収率 43%。 融点 206 -207 \mathbb{C} (THF-ジイソプロピルエーテル)。

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 0.85 (3H, s), 1.09 (9H, s), 1.46-1.49 (3H, m), 1.60 (3H, s), 2.17-2.21 (9H, m), 2.27 (1H, brs), 4.88 (1H, brs), 6.80 (1H, s), 7. 14 (1H, s), 7. 30-7. 45 (3H, m), 7. 52 (1H, s).

[0218]

参考例173

フェニル)-2、3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン-5-イル)-3、3-ジメ チルブタンアミド

[0219]

参考例 1 7 4

N-(3-ヒドロキシ-2, 2, 4, 6, 7-ペンタメチル-3-(2-ナフチル) -2, 3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン-5-イル) -3, 3-ジメチルブタンアミド

参考例 6 3 と同様に、参考例 8 4 で得た 5 - T = 2 + 4 + 6 + + 0

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 0.90 (3H, br. s), 1.11 (9H, s), 1.58 (3H, s), 1.83 (3 H, br. s), 2.19 (6H, s), 2.26 (2H, s), 2.38 (1H, br. s), 6.40-8.60 (7H, m), 6.60 (1H, br. s) $_{\circ}$

[0220]

参考例175

N-(3-ヒドロキシ-2, 2, 4, 6, 7-ペンタメチル-3-(2-ナフチル) -2, 3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン-5-イル) -3-メチルブタンアミド

 $^{1}\text{H-NMR}$ (CDC1₃) δ : 0.80-1.10 (9H, m), 1.50-1.95 (7H, m), 2.05-2.80 (9H,

m), 6.65 (1H, br s), 7.00-8.32 (7H, m).

[0221]

参考例 1 7 6

N- (tert-ブチル) -N'- (3-ヒドロキシ-2, 2, 4, 6, 7-ペンタメチル-3- (2-ナフチル) -2, 3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン-5-イル) ウレア

実施例 14 と同様に、参考例 84 で得た 5- アミノー 2 、 4 、 6 、 7- ペンタメチルー 3- (2- ナフチル) -2 、 3- ジヒドロー 1- ベンゾフランー 3- ・ 3

 1 H-NMR (CDC1₃) δ: 0.92 (3H, br s), 1.27 (9H, s), 1.60 (3H, s), 1.88 (3H, br s), 2.21 (3H, s), 2.23 (3H, s), 2.44 (1H, br s), 4.12 (1H, br s), 5 .33 (1H, br. s), 6.60-8.60 (7H, m)_o

[0222]

参考例177

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 1.00 (3H, s), 1.09 (9H, s), 1.56 (3H, s), 2.15-2.19 (8H, m), 2.39 (3H, s), 4.57 (1H, s), 6.60-6.75 (2H, m), 6.91 (1H, s), 7.0

 $0-7.18 (3H, m)_{o}$

[0223]

参考例 1 7 8

3, 3-ジメチル-N-(2, 2, 6, 7-テトラメチル-3-(3-メチルフェニル) <math>-2, 3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン-5-イル) ブタンアミド

参考例 177 と同様に、参考例 145 で得た N-(3-ビドロキシー 2 、 2 、 6 、 7-テトラメチルー 3-(3-メチルフェニル) -2 、 3-ジビドロー 1-ベンゾフラン -5-イル) -3 、 3-ジメチルブタンアミドを用いて標題化合物を合成した。収率 87%。 融点 156-157 \mathbb{C} (酢酸エチルーヘキサン)。

¹H-NMR (CDCl₃) δ: 0.96 (3H, s), 1.09 (9H, s), 1.55 (3H, s), 2.15-2.19 (8H, m), 2.31 (3H, s), 4.27 (1H, s), 6.70 (1H, brs), 6.85-6.92 (3H, m), 7.04 (1H, d, J = 8.4 Hz), 7.16 (1H, t, J = 8.4 Hz)_{\circ}

[0224]

参考例 1 7 9

N-(3-(3-4)) N-(3-4) N-(3-4)

参考例 177 と同様に、参考例 151 で得たN-(3-ビドロキシ-3-(3-1) で 151 で 151

¹H-NMR (CDCl₃) δ : 0.93 (3H, s), 1.09 (9H, s), 1.20 (3H, s), 1.24 (3H, s), 1.57 (3H, s), 2.15–2.20 (8H, m), 2.80–2.91 (1H, m), 4.32 (1H, s), 6.7 2 (1H, brs), 6.90–7.09 (3H, m), 7.08–7.25 (2H, m)_ο

[0225]

参考例 180

N-(2, 2, 6, 7-r)

ベンゾフラン-5-4ル) -3, 3-5メチルブタンアミド

参考例 177 と同様に、参考例 149 で得たN-(3-ビドロキシー 2 , 2 , 6 , 7-テトラメチルー 3-フェニルー 2 , 3-ジビドロー 1-ベンゾフランー 5-イル)-3 , 3-ジメチルブタンアミドを用いて標題化合物を合成した。収率 82%。 融点 182-183% (酢酸エチルーへキサン)。

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 0.95 (3H, s), 1.09 (9H, s), 1.57 (3H, s), 2.15–2.20 (8H, m), 4.32 (1H, s), 6.72 (1H, brs), 6.95 (1H, s), 7.06–7.11 (2H, m), 7.23–7.31 (3H, m)。

[0226]

参考例 1 8 1

N-(2, 2, 6, 7-テトラメチル-3-(2-ナフチル)-2, 3-ジヒドU-1-ベンゾフラン-5-イル)-3, 3-ジメチルブタンアミド

参考例 177 と同様に、参考例 150 で得たN-(3-EFD+5-2, 2, 6, 7-FF) メチルー 3-(2-FD+D) ー 2 、 3-EFD+D ー 1-ED+D で 1

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 0.99 (3H, s), 1.06 (9H, s), 1.60 (3H, s), 2.16-2.22 (8H, m), 4.47 (1H, s), 6.77 (1H, brs), 6.93 (1H, s), 7.18 (1H, dd, J = 8.6, 1.6 Hz), 7.42-7.49 (2H, m), 7.58 (1H, brs), 7.73-7.82 (3H, m)_o

[0227]

参考例182

N-(3-(2-メトキシフェニル)-2, 2, 6, 7-テトラメチル-2, 3 -ジヒドロ-1-ベンゾフラン-5-イル)-3, 3-ジメチルブタンアミド 参考例177と同様に、参考例152で得たN-(3-ヒドロキシ-3-(2 -メトキシフェニル)-2, 2, 6, 7-テトラメチル-2, 3-ジヒドロ-1 -ベンゾフラン-5-イル)-3, 3-ジメチルブタンアミドを用いて標題化合物を合成した。収率 82%。 融点 169-170℃(酢酸エチルーへキサン)。

 1 H-NMR (CDC1₃) δ : 0.97 (3H, s), 1.10 (9H, s), 1.57 (3H, s), 2.15-2.19 (

8H, m), 3.85 (3H, s), 4.82 (1H, s), 6.72 (1H, brs), 6.75-6.91 (4H, m), 7 .15-7.26 (1H, m) $_{\circ}$

[0228]

参考例 183

 $N-(3-x^2)-2$, 2, 6, $7-x^2-2$, $3-y^2-2$,

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 1.08 (9H, s), 1.33 (3H, s), 1.37 (3H, s), 2.09 (3H, s), 2.12 (3H, s), 2.17 (2H, s), 2.89 (2H, d, J = 7.8 Hz), 3.42 (1H, t, J = 7.8 Hz), 6.49 (1H, s), 6.62 (1H, brs), 7.17-7.33 (5H, m)_o

[0229]

参考例 1 8 4

参考例 177 と同様に、参考例 156 で得たN-(3-ビドロキシ-3-(4-イソプロピルベンジル)-2, 2, 6, 7-テトラメチル-2, 3-ジビドロー1-ベンゾフラン-5-イル)-3, 3-ジメチルブタンアミドを用いて標題化合物を合成した。収率 63%。 融点 130-132%(酢酸エチル-ヘキサン)。

¹H-NMR (CDC1₃) δ: 1.10 (9H, s), 1.23 (3H, s), 1.27 (3H, s), 1.33 (3H, s), 1.43 (3H, s), 2.04 (1H, s), 2.11 (3H, s), 2.14 (3H, s), 2.19 (2H, m), 2.84-2.95 (1H, m), 3.00 (1H, d, J = 13.6 Hz), 3.13 (1H, d, J = 13.6 Hz), 6.66 (2H, brs), 7.15 (2H, d, J = 8.0 Hz), 7.24 (2H, d, J = 8.0 Hz)_o

[0230]

参考例185

N-(2, 2, 6, 7-テトラメチル-3-(2-チェニル)-2, 3-ジヒド ロー1-ベンゾフラン-5-イル)-3, 3-ジメチルブタンアミド

参考例 177 と同様に、参考例 154 で得た N-(3-ビドロキシー 2 、 2 、 6 、 7-テトラメチルー 3-(2-チエニル)-2 、 3-ジビドロー 1-ベンゾフラン-5-イル)-3 、 3-ジメチルブタンアミドを用いて標題化合物を合成した。 収率 65% 。 融点 137-138 \mathbb{C} (酢酸エチルーヘキサン)。

 1 H-NMR (CDCl₃) δ: 1.05 (3H, s), 1.10 (9H, s), 1.58 (3H, s), 2.15-2.21 (8H, m), 4.61 (1H, s), 6.77 (1H, brs), 6.85 (1H, d, J = 3.4 Hz), 6.97 (1H, d, J = 4.8, 3.4 Hz), 7.10 (1H, s), 7.19 (1H, d, J = 4.8 Hz).

[0231]

参考例186

N-(2, 2, 6, 7-テトラメチル-3-(2-(トリフルオロメトキシ) フェニル) <math>-2, 3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン-5-イル) <math>-3, 3-ジメチルブタンアミド

参考例 177 と同様に、参考例 147 で得たN-(3-ヒドロキシ-2, 2, 6, 7-テトラメチル-3-(2-(トリフルオロメトキシ) フェニル-2, 3 ージヒドロー<math>1-ベンゾフラン-5-イル) -3, 3-ジメチルブタンアミドを用いて標題化合物を合成した。収率 47%。 融点 155-156 で (酢酸エチルーへキサン)。

¹H-NMR (CDCl₃) δ : 0.97 (3H, s), 1.11 (9H, s), 1.62 (3H, s), 2.18 (6H, s), 2.22 (2H, s), 3.00 (1H, brs), 6.79 (1H, brs), 7.15-7.36 (5H, m) $_{\circ}$

[0232]

参考例187

N-(3-ブチル-2, 2, 6, 7-テトラメチル-2, 3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン-5-イル) -3, 3-ジメチルブタンアミド

参考例177と同様に、参考例157で得たN-(3-ブチル-3-ヒドロキシ-2, 2, 6, 7-テトラメチル-2, 3-ジヒドロ-<math>1-ベンゾフラン-5-イル)-3, 3-ジメチルブタンアミドを用いて標題化合物を合成した。収率77%。 融点 129-130 (酢酸エチルーへキサン)。

 1 H-NMR (CDC1₃) δ : 0.91 (3H, t, J = 7.2 Hz), 1.13 (9H, s), 1.30-1.43 (6H, m), 1.49 (3H, s), 1.60-1.79 (3H, m), 1.90-1.99 (1H, m), 2.13 (6H, s), 2.24 (2H, s), 6.77 (1H, brs), 7.23 (1H, s)_ο

[0233]

参考例188

N-(3-(2-7)) - 2, 2, 6, 7-Fトラメチルー2, 3-ジヒドロ -1-ベンゾフラン-5-イル) - 3, 3-ジメチルブタンアミド

参考例177と同様に、参考例158で得たN- (3-(2-7))ル)-3-ヒドロキシー2,2,6,7-テトラメチルー2,3-ジヒドロー1-ベンゾフランー5-イル)-3,3-ジメチルブタンアミドを用いて標題化合物を合成した。収率67%。 融点126-127℃ (酢酸エチルーへキサン)。 1 H-NMR (CDC13) δ :1.06 (3H,s),1.12 (9H,s),1.59 (3H,s),2.12-2.22 (8H,m),4.44 (1H,s),6.10 (1H,d,J=3.2 Hz),6.30-6.33 (1H,m),6.74 (1H,brs),7.10 (1H,s),7.35-7.36 (1H,m)。

[0234]

参考例 1 8 9

N-(2, 2, 6, 7-テトラメチル-3-(フェニルエチル)-2, 3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン-5-イル)-3, 3-ジメチルブタンアミド

参考例 177 と同様に、参考例 146 で得たN-(3-ヒドロキシ-2, 2, 6, 7-テトラメチル-3-(フェニルエチル)-2, 3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン-5-イル) -3, 3-ジメチルブタンアミドを用いて標題化合物を合成した。収率 92%。 融点 <math>158-159 ℃(酢酸エチルーへキサン)。 1 H-NMR(CDC1₃) δ : 1.13(9H, s), 1.37(3H, s), 1.45(3H, s), 1.86-1.96(2H, m), 2.12(6H, s), 2.33(2H, s), 2.65-2.83(2H, m), 3.03(1H, t, J=7.8 Hz), 6.73(1H, brs), 7.17-7.31(6H, m)。

[0235]

参考例190

参考例 177 と同様に、参考例 160 で得たN-(3-(4-) ロモフェニル) -3- ビドロキシー 2 、 6 、 7- テトラメチルー 2 、 3- ジビドロー 1- ベンゾフランー 5- イル) -3 、 3- ジメチルブタンアミドを用いて標題化合物を合成した。収率 88%。 融点 171-172%(酢酸エチルーへキサン)。

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 0.95 (3H, s), 1.10 (9H, s), 1.54 (3H, s), 2.15 (3H, s), 2.18 (3H, s), 2.20 (2H, s), 4.28 (1H, s), 6.72 (1H, brs), 6.94-6.98 (3H, m), 7.41 (2H, d, J = 8.4 Hz) $_{\circ}$

[0236]

参考例191

N-(3-(4-メトキシフェニル)-2, 2, 6, 7-テトラメチルー2, 3 -ジヒドロー1-ベンゾフランー5-イル)-3, 3-ジメチルブタンアミド 参考例177と同様に、参考例161で得たN-(3-ヒドロキシー3-(4 -メトキシフェニル)-2, 2, 6, 7-テトラメチルー2, 3-ジヒドロー1 -ベンゾフランー5-イル)-3, 3-ジメチルブタンアミドを用いて標題化合物を合成した。収率82%。 融点 169-170 $^{\circ}$ (酢酸エチルーへキサン)。

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 0.95 (3H, s), 1.10 (9H, s), 1.54 (3H, s), 2.14-2.20 (8H, m), 3.79 (3H, s), 4.27 (1H, s), 6.71 (1H, brs), 6.82 (2H, d, J = 8.7 Hz), 6.93 (1H, s), 7.01 (2H, d, J = 8.7 Hz)_ο

[0237]

参考例192

N-(3-(2,4-i) + i) - 2,2,6,7-f + i) - 2,3-i + i - 2,3-i + i - 2,3-i + i - 1-i - i - 2, 1-i - 1-i - 2, 1-i - 1-i

参考例177と同様に、参考例159で得たN-(3-(2,4-i)メトキシフェニル)-3-iビドロキシ-2,2,6,7-iテトラメチル-2,3-iビドロ-1-iベンゾフラン-5-iイル)-3,3-iジメチルブタンアミドを用いて標題化合物を合成した。収率 82%。 融点 146-147℃(酢酸エチルー

ヘキサン)。

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 0.97 (3H, s), 1.09 (9H, s), 1.55 (3H, s), 2.14-2.19 (8H, m), 3.78 (3H, s), 3.82 (3H, s), 4.73 (1H, s), 6.35 (1H, dd, J = 8.4, 2.4 Hz), 6.45 (1H, d, J = 2.4 Hz), 6.66 (1H, d, J = 8.4 Hz), 6.76 (1H, brs), 6.90 (1H, s)_o

[0238]

参考例 1 9 3

N-(3-シクロヘキシル-2, 2, 4, 6, 7-ペンタメチル-2, 3-ジヒ ドロー1-ベンゾフラン-5-イル)-3.3-ジメチルブタンアミド

参考例 177 と同様に、参考例 162 で得た N-(3-シクロヘキシル-3- ヒドロキシ-2, 2, 4, 6, 7-ペンタメチル<math>-2, 3-ジヒドロ-1-ベン ゾフラン-5-イル)-3, 3-ジメチルブタンアミドを用いて標題化合物を合成した。収率 48%。 融点 198-199%(酢酸エチル-ヘキサン)。 1 H-NMR(CDC13) δ : 0.50-2.20(35H, m), 2.24-2.35(2H, m), 2.67(1H, d, J=2.7 Hz), 6.55(1H, br s)。

[0239]

参考例194

3, 3-ジメチル-N-(2, 2, 4, 6, 7-ペンタメチル-3-(2-ピリジル)-2, <math>3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン-5-イル) ブタンアミド

参考例 177 と同様に、参考例 163 で得たN-(3-ビドロキシ-2,2,4,6,7-ペンタメチル-3-(2-ピリジル)-2,3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン-5-イル)-3,3-ジメチルブタンアミドを用いて標題化合物を合成した。 収率 52%。 融点 210-212%。

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 1.04 (3H, s), 1.12 (9H, s), 1.55 (3H, s), 1.79 (3H, s), 2.17 (6H, s), 2.26 (2H, s), 4.41 (1H, s), 6.52 (1H, br s), 6.78 (1H, d, J = 7.6 Hz), 7.12 (1H, dd, J = 7.6, 4.4 Hz), 7.54-7.61 (1H, m), 8.53 (1H, d, J = 4.4 Hz)_o

[0240]

参考例195

N-(3-(4-メトキシフェニル)-2, 2, 4, 6, 7-ペンタメチル-2, 3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン5-イル)-3, 3-ジメチルブタンアミド 参考例177と同様に、参考例164で得たN-(3-ヒドロキシ-3-(4-メトキシフェニル)-2, 2, 4, 6, 7-ペンタメチル-2, 3-ジヒドロー1-ベンゾフラン5-イル)-3, 3-ジメチルブタンアミドを用い、標題化合物を合成した。収率40%。 融点 175-176℃(酢酸エチルーヘキサン)。

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 1.00 (3H, s), 1.12 (9H, s), 1.48 (3H, s), 1.77 (3H, s), 2.15 (6H, s), 2.24 (2H, s), 3.76 (3H, s), 4.08 (1H, s), 6.48 (1H, s), 6.76 (1H, brd, J = 5.4 Hz), 6.83 (2H, br)_o

[0241]

参考例 1 9 6

N-(3-(3-メトキシフェニル) -2, 2, 4, 6, 7-ペンタメチル-2, 3-ジヒドロー1ーベンゾフラン5ーイル) -3, 3-ジメチルブタンアミド 参考例177と同様に、参考例165で得たN-(3-ヒドロキシー3-(3-メトキシフェニル) -2, 2, 4, 6, 7-ペンタメチル-2, 3-ジヒドロー1ーベンゾフラン5ーイル) -3, 3-ジメチルブタンアミドを用い、標題化合物を合成した。収率 77%。 融点 166-167℃ (酢酸エチルーへキサン)。

¹H-NMR (CDCl₃) δ : 1.04 (3H, s), 1.12 (9H, s), 1.49 (3H, s), 1.79 (3H, s), 2.15 (6H, s), 2.25 (2H, s), 3.76 (3H, s), 4.09 (1H, s), 6.25 (1H, br), 6.47 (1H, s), 6.60-6.85 (2H, m), 7.08 (1H, br)。

[0242]

参考例197

N-(3-(4-4)) ロピルフェニル) -2, 2, 4, 5, 6 ーペンタメチル -2, 3 ージヒドロー1 ーベンゾフランー7 ーイル) -3, 3 ージメチルブタン アミド

参考例177と同様に、参考例166で得た、N-(3-ヒドロキシ-3-(

4-4ソプロピルフェニル)-2, 2, 4, 5, 6-ペンタメチル-2, 3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン-7-4ル)-3, 3-ジメチルブタンアミドを用い、標題化合物を合成した。収率 53%。 融点 152-153%(酢酸エチル-ヘキサン)。

¹H-NMR (CDCl₃) δ : 0.97 (3H, s), 1.14 (9H, s), 1.21 (6H, d, J = 6.9 Hz), 1.46 (3H, s), 1.83 (3H, s), 2.08 (3H, s), 2.17 (3H, s), 2.29 (2H, s), 2.85 (1H, septet, J = 6.9 Hz), 4.11 (1H, s), 6.40-7.15 (5H, m) $_{\circ}$

[0243]

参考例 1 9 8

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 0.97 (3H, s), 1.09 (9H, s), 1.58 (3H, s), 2.04-2.20 (8H, m), 4.38 (1H, s), 6.74 (1H, brs), 6.99 (1H, s), 7.25 (2H, d, J = 8.4 Hz), 7.81 (2H, dd, J = 8.4 Hz), 9.99 (1H, s)_o

[0244]

参考例199

N-(3-(4-r+r+n)-2, 2, 6, 7-r+j+n-2, 3-i+n-1-i-n-1-i+n-1-i-n

参考例 198 と同様に、参考例 190 で得た $N-(3-(4-) \pi 2)$ つ 2, 2, 6, 7- テトラメチルー 2, 3- ジヒドロー 1- ベンゾフランー 5- イル) -3, 3- ジメチルブタンアミドと N, N- ジメチルアセトアミドを 用いて標題化合物を合成した。 収率 20%。 融点 195-196%(酢酸エチルーへキサン)。

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 0.96 (3H, s), 1.09 (9H, s), 1.57 (3H, s), 2.16-2.19 (8H, m), 2.59 (3H, s), 4.36 (1H, s), 6.73 (1H, brs), 6.97 (1H, s), 7.18 (2H, d, J = 8.0 Hz), 7.88 (2H, d, J = 8.0 Hz),

[0245]

参考例 2 0 0

N-(3-(4-(ヒドロキシメチル) フェニル) -2, 2, 6, 7-テトラメチル-2, 3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン-5-イル) -3, 3-ジメチルブタンアミド

実施例21と同様に、参考例198で得たN-(3-(4-ホルミルフェニル)-2,2,6,7-テトラメチル-2,3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン-5-イル)-3,3-ジメチルブタンアミドを用いて標題化合物を合成した。収率80%。 融点 162-163℃(THF-ジイソプロピルエーテル)。

1H-NMR(CDC13) δ:0.95(3H,s),1.09(9H,s),1.56(3H,s),1.65(1H,t,J=6.0 Hz),2.15-2.19(8H,m),4.32(1H,s),4.67(2H,d,J=6.0 Hz),6.72(1H,brs),6.94(1H,s),7.09(2H,d,J=8.0 Hz),7.29(2H,d,J=8.0 Hz)。

[0246]

参考例201

N-(3-(4-(1-ヒドロキシエチル) フェニル) -2, 2, 6, 7-テトラメチル-2, 3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン-5-イル) -3, 3-ジメチルブタンアミド

実施例21と同様に、参考例199で得たN-(3-(4-ホルミルフェニル)-2,2,6,7-テトラメチル-2,3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン-5-イル)-3,3-ジメチルブタンアミドを用いて標題化合物を油状物として合

成した。収率 65%。

¹H-NMR (CDC1₃) δ: 0.95 (3H, s), 1.09 (9H, s), 1.48 (3H, d, J = 6.4 Hz), 1.55 (3H, s), 1.66 (1H, brs), 2.14-2.19 (8H, m), 4.30 (1H, s), 4.87 (1H, q, J = 6.4 Hz), 6.79 (1H, brs), 6.93 (1H, s), 7.07 (2H, d, J = 8.0 Hz), 7.29 (2H, d, J = 8.0 Hz)_o

[0247]

参考例 2 0 2

N-(3-(2-4)) ロピルフェニル) -2, 2, 6, 7-テトラメチル-2, 3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン-5-4ル) <math>-3, 3-ジメチルブタンアミド

1-ブロモー2-イソプロピルベンゼン(1.20 g, 6.03 mmol)のTHF(5 m L)溶液を、アルゴン雰囲気下、マグネシウム(147 mg, 6.03 mmol)と触媒量のヨウ素の混合物に滴下し、70 $\mathbb C$ で 30 分間撹拌した。反応液に参考例 6.5 で得た3, 3-ジメチルーN-(2, 2, 6, 7-テトラメチルー3-オキソー2, 3-ジヒドロー1-ベンゾフランー5-イル)ブタンアミド(350 mg, 1.15 mmol)のTHF(3 mL)溶液を滴下し、12 時間加熱還流した。反応液を氷に加え、酢酸エチルにて抽出し、有機層を水、飽和食塩水で洗浄後、無水硫酸ナトリウムにて乾燥し、減圧下濃縮した。得られた残さをシリカゲルカラムクロマトグラフィー(酢酸エチルーヘキサン 1:2)により精製し、N-[3-ヒドロキシー3-(3-イソプロピルフェニル)-2, 2, 6, 7-テトラメチルー2, 3-ジヒドロー1-ベンゾフランー5-イル] -3, 3-ジメチルブタンアミドを79 m g(収率

16%) 得た。N-[3-ヒドロキシ-3-(3-イソプロピルフェニル) -2, 2, 6, 7-テトラメチル-2, 3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン-5-イル] -3, 3-ジメチルブタンアミド (79 mg, 0.19 mmol) をのトリフルオロ酢酸 (1 元) 溶液に、氷冷下でトリエチルシラン (44 mg, 0.38 mmol) を加え, 室温で1時間撹拌した。反応液を水に加え、酢酸エチルにて抽出し、有機層を1規定水酸化ナトリウム水溶液、水、飽和食塩水で洗浄後、無水硫酸ナトリウムにて乾燥し、減圧下濃縮した。残さをシリカゲルカラムクロマトグラフィー(酢酸エチ

ルーヘキサン 1:2)により精製し、標題化合物 3.9 m g(収率 5.1%)を得た。収率 5.1%。 融点 1.88-1.89 \mathbb{C} (酢酸エチルーヘキサン)。 1 H-NMR(CDC1 $_{3}$) $\delta:1.01$ (3H, s), 1.09(9H, s), 1.27(3H, d, J=7.0 Hz), 1.32(3H, d, J=7.0 Hz), 1.57(3H, s), 2.15-2.20(8H, m), 3.15-3.30(1H, m), 4.67(1H, s), 6.67(1H, d, J=7.8 Hz), 6.69(1H, brs), 6.88(1H, s), 7.02(1H, t, J=7.8 Hz), 7.17(1H, t, J=7.8 Hz), 7.29(1H, d, J=7.8 Hz)。

[0248]

参考例 2 0 3

リジニル)-2,3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン-5-イル)ブタンアミド 参考例66で得た、N-(3-ヒドロキシ-2, 2, 4, 6, 7-ペンタメチンアミド(450 mg, 1.41 mmol)の塩化メチレン(3 mL)溶液に、トリエチルア ミン(0.79 mL, 5.64 mmol)を加えた後、塩化メタンスルホニル(0.22 mL, 2.8 2 mmol) を氷冷下で滴下した。反応液を30分間撹拌後、ピペリジン(0.70 mL, 7.05 mmol) を加え、室温で16時間撹拌した。反応液に水を加え、酢酸エチル で抽出した。有機層を水、飽和食塩水で洗浄後、無水硫酸ナトリウムにて乾燥し 、減圧下濃縮した。得られた残さをシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ヘキ サン:酢酸エチル=20:1)により精製し、標題化合物270mg(収率 5 融点 229-230℃(酢酸エチル-ヘキサン)。 0%)を得た。 ¹H-NMR (CDCl₃) δ : 1.10-1.82 (22H, m), 2.08 (3H, s), 2.12 (3H, s), 2.18 (3H, s), 2.22-2.43 (3H, m), 2.78 (1H, br s), 2.95 (1H, br s), 3.68 (1H, s), 6.56 (1H, s)_o

[0249]

参考例 2 0 4

3, 3-ジメチル-N-(2, 2, 4, 6, 7-ペンタメチル-3-(1-ピロリジニル)-2, <math>3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン-5-イル) ブタンアミド 参考例 203 と同様にして、参考例 66 で得た、N-(3-ヒドロキシ-2, 1)

2, 4, 6, 7ーペンタメチルー2, 3ージヒドロー1ーベンゾフランー5ーイル) -3, 3ージメチルブタンアミドとピロリジンを用い、標題化合物を合成した。収率 36%。 融点 197-198℃ (酢酸エチル-ヘキサン)。 1 H-NMR (CDC13) δ : 1.16 (9H, s), 1.23 (3H, s), 1.49 (3H, s), 1.58-1.72 (4H, m), 2.09 (3H, s), 2.13 (6H, s), 2.30 (2H, s), 2.48-2.80 (4H, m), 4.02 (1H, s), 6.55 (1H, br s)。

[0250]

参考例 2 0 5

N-(3-r-1)/-2, 2, 6, 7-r-1ラメチルー2, 3-iジヒドロー1ーベンゾフランー5ーイル) -3, 3-iジメチルブタンアミド

参考例 2 0 3 と同様に、参考例 6 7 で得たN-(3-E) にロキシー 2 、 6 、 7-F トラメチルー 2 、 3- ジビドロー 1- ベンゾフランー 5- イル) - 3 、 3- ジメチルブタンアミドとアニリンを用いて標題化合物を合成した。収率 7 9%。 融点 151-152 \mathbb{C} (酢酸エチルーヘキサン)。

¹H-NMR (CDCl₃) δ: 1.11 (9H, s), 1.37 (3H, s), 1.53 (3H, s), 2.14 (6H, s), 2.22 (2H, s), 3.93 (1H, d, J = 8.7 Hz), 4.81 (1H, d, J = 8.7 Hz), 6.6 0 (2H, d, J = 7.8 Hz), 6.67-6.75 (2H, m), 7.17 (3H, t, J = 7.8 Hz)_o

[0251]

参考例206

N-(3-((2-メトキシフェニル) アミノ) -2, 2, 6, 7-テトラメチル-2, 3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン-5-イル) -3, 3-ジメチルブタンアミド

参考例 203 と同様に、参考例 67で得たN -(3-ヒドロキシー2,2,6 , 7-テトラメチルー2 , 3-ジヒドロー1-ベンゾフランー5-イル)-3 , 3-ジメチルブタンアミドと2-メトキシアニリンを用いて標題化合物を合成した。収率 75%。 融点 184-185% (酢酸エチルーヘキサン)。 1 H-NMR (CDC13) δ : 1.11 (9H, s), 1.34 (3H, s), 1.53 (3H, s), 2.14 (6H, s), 2.22 (2H, s), 3.78 (3H, s), 4.53 (1H, d, J = 8.1 Hz), 4.86 (1H, d, J = 8.1 Hz), 6.63-6.68 (2H, m), 6.75-6.77 (2H, m), 6.86 (1H, t, J = 9.0 Hz

), 7.16 (1H, s)_o

[0252]

参考例207

N-(3-((2-(h))) + (1-(h)) + (1-h) + (

参考例 203 と同様に、参考例 67 で得たN-(3-ビドロキシー2 , 2 , 6 , 7-テトラメチルー2 , 3-ジビドロー1-ベンゾフランー5-イル)-3 , 3-ジメチルブタンアミドと2-トリフルオロメトキシアニリンを用いて標題化合物を合成した。収率 73%。 融点 196-197 \mathbb{C} (酢酸エチルーヘキサン)。

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 1.11 (9H, s), 1.35 (3H, s), 1.54 (3H, s), 2.15 (6H, s), 2.23 (2H, s), 4.32 (1H, d, J = 9.0 Hz), 4.85 (1H, d, J = 9.0 Hz), 6.6 7 (1H, t, J = 6.9 Hz), 6.70-6.80 (2H, m), 7.12-7.17 (3H, m) $_{\circ}$

[0253]

参考例 2 0 8

(7-プロモ-2, 2, 4, 6-テトラメチル-3-(ピロリジン-1-イル) -2, 3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン-5-イル) カルバミド酸 tert tert チル

参考例 2 0 3 と同様に、参考例 6 9 で得た 7 ーブロモー 3 ーヒドロキシー 2 , 2 , 4 , (6 ーテトラメチルー 2 , 3 ージヒドロー 1 ーベンゾフランー 5 ーイル) カルバミド酸 1 e r t ーブチルとピロリジンを用いて標題化合物を合成した。収率 4 3 %。 融点 1 2 8 - 1 3 0 $\mathbb C$ (酢酸エチルーへキサン) 。 1 H-NMR (CDC13) δ : 1 . 2 8 - 1 . 2 5 (15 H, m), 1 . 6 0 - 1. 7 0 (4 H, m), 2 . 1 4 (3 H, s), 2 . 2 3 (3 H, s), 2 . 4 0 - 2 . 6 7 (2 H, m) 2 . 7 0 - 2 . 8 0 (2 H, m), 4 . 1 3 (1 H, s), 5 . 8 2 (1 H, brs)。

[0254]

参考例 2 0 9

(7-7) (7-7

[0255]

参考例 2 1 0

(3-(4-7)) ロピルフェニル) -2 、 2 、 4 、 6 、 7-ペンタメチル -2 、 3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン-5-イル) カルバミド酸 t e r t -ブチル 参考例 5 9 と同様にして、参考例 1 2 5 で得た 3-(4-7) ロピルフェニル) -2 、 2 、 4 、 6 、 7-ペンタメチル -2 、 3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン-5-アミンを用い、標題化合物を合成した。収率 2 4 %。 融点 1 1 9 -1 2 0 $\mathbb C$ (酢酸エチル-ヘキサン)。

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 1.00 (3H, s), 1.21 (6H, d, J = 6.6 Hz), 1.25-1.58 (1 2H, m), 1.81 (3H, s), 2.16 (3H, s), 2.17 (3H, s), 2.85 (1H, septet, J = 6.9 Hz), 4.08 (1H, s), 5.72 (1H, s), 6.64-7.10 (4H, m)_o

[0256]

参考例 2 1 1

(2,2,4,6,7-ペンタメチルー3- (4-メチルフェニル) -2,3-ジヒ ドロ-1-ベンゾフラン-5-イル) カルバミド酸 t e r t ーブチル

参考例 5 9 と同様にして、参考例 1 2 7 で得た 2 , 2 , 4 , 6 , 7 - \mathcal{C} $\mathcal{C$

 1 H-NMR (CDC1₃) δ: 1.01 (3H, s), 1.20–1.64 (9H, m), 1.48 (3H, s), 1.80 (3H, s), 2.16 (3H, s), 2.17 (3H, s), 2.30 (3H, s), 4.08 (1H, s), 5.71 (1H, br. s), 6.20–7.60 (4H, m)_o

[0257]

参考例212

参考例103で得た7-ブロモー2,2,4,6-テトラメチルー2,3-ジ ヒドロー1ーベンゾフランー5ーイル) カルバミド酸tertーブチル(1.77g , 4.78 mmol) のTHF(20 mL)溶液に、アルゴン雰囲気下、n-ブチルリチウ ム (1.60 M ヘキサン溶液、6.25 mL、10.0 mmol) を-78℃で滴下し、30 分間撹拌した。反応液に4-イソプロピルベンズアルデヒド(815 mg, 5.50 mmo 1) のTHF (5 mL) 溶液を-78℃で滴下した。反応液を室温に昇温し、1時 間撹拌した後、水を加え、酢酸エチルにて抽出し、有機層を水、飽和食塩水で洗 浄後、無水硫酸ナトリウムにて乾燥し、減圧下濃縮した。得られた残さをシリカ ゲルカラムクロマトグラフィー(酢酸エチルーヘキサン 1:4)により精製し 、(7-(ヒドロキシ(4-イソプロピルフェニル)メチル)-2,2,4,6 ーテトラメチルー2. 3ージヒドロー1ーベンゾフランー5ーイル) カルバミド 酸tertーブチル1.20g(収率 59%)を得た。この化合物(1.00g, 2.27 mmol) のトリフルオロ酢酸 (5 mL) 混合物に、トリエチルシラン (1.0 mL, 6.4 mmol) を氷冷下加え、室温で1時間撹拌した。反応液を減圧下濃縮後、残さに 飽和炭酸水素ナトリウム水溶液溶液を加え、水層をアルカリ性とし、酢酸エチル で抽出した。有機層を水、飽和食塩水で洗浄後、無水硫酸ナトリウムにて乾燥し 、減圧下濃縮し、7-(4-イソプロピルベンジル)-2,2,4,6-テトラ メチルー2、3ージヒドロー1ーベンゾフランー5ーアミンの粗生成物を得た。 この化合物 (330 mg, 約 1.02 mmol)とtert-ブチルアセチルクロリド (0 .16 mL, 1.12 mmol) の塩化メチレン(30 mL)溶液に室温でトリエチルアミン(0.16 mL. 1.12 mmol) を加え、室温で1時間撹拌した。反応液に水を加え、有機 層を分離し、水層を塩化メチレンで抽出した。合わせた有機層を1規定塩酸、飽 和炭酸水素ナトリウム水溶液で洗浄後、硫酸マグネシウム上で乾燥、ろ過、減圧 濃縮した。得られた残さをシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ヘキサン-酢 酸エチル 4:1)により精製し標題化合物 2.7.3 m g (収率 1.7.%) を得た。 融点 1.7.0-1.7.1 \mathbb{C} (酢酸エチル-ヘキサン)。

¹H-NMR (CDCl₃) δ : 1.13 (9H, s), 1.19 (6H, d, J = 7.2 Hz), 1.46 (6H, s) , 2.05 (3H, s), 2.08 (3H, s), 2.25 (2H, s), 2.82 (1H, septet, J = 7.2 Hz), 2.96 (2H, s), 3.89 (2H, s), 6.46 (1H, br s), 7.04 (2H, d, J = 8.1 Hz) , 7.09 (2H, d, J = 8.1 Hz) $_{\circ}$

[0258]

参考例 2 1 3

[0259]

参考例 2 1 4

N-(3-(3+2)+2) N-(4-4) N-(3-(3+2)+2) N-(3+(3+2)+2) N

参考例 2 1 2 と同様に、参考例 2 0 9 で得た(7 ープロモー3 ー(ジメチルアミノ) ー 2 、 4 、 6 ーテトラメチルー 2 、 3 ージヒドロー 1 ーベンゾフランー 5 ーイル) カルバミド酸 t e r t ープチルを用いて、標題化合物を合成した。収率 3 3 %。 融点 1 3 8 - 1 3 9 $^{\circ}$ (酢酸エチルーへキサン)。 $^{\circ}$ $^{\circ}$

), 1.51 (3H, s), 2.03-2.06 (14H, m), 2.70-2.88 (1H, m), 3.78 (1H, s), 3. 90 (2H, brs), 6.49 (1H, s), 6.98-7.05 (4H, m)。

[0260]

参考例 2 1 5

(+) -N-((3R)-2, 2, 4, 7-ペンタメチルー3-(4-メチルフェニル) <math>-2, 3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン-5-イル) <math>-2-(4-(N-1)) リフルオロメチル) フェニル) アセトアミド

参考例 139 で得た(3R) -(+) -2, 2, 4, 6, 7 -ペンタメチルー 3 - (4 - \times + \times

 1 H-NMR (CDC1₃) δ: 0.99 (3H, s), 1.47 (3H, s), 1.65 (3H, s), 2.04 (3H, s), 2.13 (3H, s), 2.29 (3H, s), 3.79 (2H, s), 4.06 (1H, s), 6.44 (1H, br), 7.02 (4H, br), 7.49 (2H, d, J = 8.2 Hz), 7.62 (2H, d, J = 8.2 Hz) $_{\circ}$

[0 2 6 1]

参考例 2 1 6

(+) -2-(4-メトキシフェニル) -N-((3R)-2, 2, 4, 7-ペンタメチル-3-(4-メチルフェニル)-2, 3-ジヒドロ<math>-1-ベンゾフラン-5-イル) アセトアミド

参考例215と同様に、参考例139で得た(+)-(3R)-2,2,4,6,7-ペンタメチル-3-(4-メチルフェニル)-2,3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン-5-アミンと4-メトキシフェニル酢酸を用いて、標題化合物を

合成した。収率 7.4%。 融点 1.86-1.88%(酢酸エチルーへキサン)。 1 H-NMR(CDC1₃) δ : 0.99(3H, s), 1.46(3H, s), 1.64(3H, s), 2.04(3H, s), 2.13(3H, s), 2.28(3H, s), 3.68(2H, s), 3.80(3H, s), 4.06(1H, s), 6.44(1H, br), 6.89(2H, d, J = 8.6 Hz)。 7 7.02(4H, br), 7.25(2H, d, J = 8.6 Hz)。

[0262]

参考例 2 1 7

参考例 2 1 5 と同様に、参考例 1 3 9 で得た(+) - (3 R) - 2, 2, 4, 6, 7 - ペンタメチル- 3 - (4 - メチルフェニル)- 2, 3 - ジヒドロ- 1 - ベンゾフラン- 5 - アミンと 4 - メトキシフェニルプロピオン酸を用いて、標題化合物を合成した。収率 2 1%。 融点 1 7 0 - 1 7 2 $\mathbb C$ (酢酸エチル- ヘキサン)。

¹H-NMR (CDC1₃) δ: 0.99 (3H, s), 1.48 (3H, s), 1.63 (3H, s), 1.99 (3H, s), 2.13 (3H, s), 2.29 (3H, s), 2.64 (2H, d, J = 7.4 Hz), 2.99 (2H, d, J = 7.4 Hz), 3.76 (3H, s), 4.08 (1H, s), 6.44 (1H, br), 6.81 (2H, d, J = 8.5 Hz), 7.02 (4H, br), 7.16 (2H, d, J = 8.5 Hz)_o

[0263]

参考例 2 1 8

3-(4-x)キシフェニル)-N-(2, 2, 4, 7-ペンタメチル-3-(4-x) イーメチルフェニル)-2, 3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン-5-イル)プロピオンアミド

参考例 2 1 5 と同様に、参考例 1 3 5 で得た 2 , 2 , 4 , 6 , 7 ーペンタメチルー 3 ー (4 ーメチルフェニル) ー 2 , 3 ージヒドロー 1 ーベンゾフランー 5 ーアミンと 4 ーメトキシフェニルプロピオン酸を用いて、標題化合物を合成した。収率 2 9%。 融点 1 8 0 -1 8 3 $\mathbb C$ (酢酸エチルーヘキサン)。

 $^{1}\text{H-NMR}$ (CDC13) δ : 0.99 (3H, s), 1.48 (3H, s), 1.63 (3H, s), 1.99 (3H, s

173/

), 2.13 (3H, s), 2.29 (3H, s), 2.64 (2H, d, J = 7.3 Hz), 2.99 (2H, d, J = 7.3 Hz), 3.76 (3H, s), 4.08 (1H, s), 6.45 (1H, br), 6.81 (2H, d, J = 8.5 Hz), 7.02 (4H, br), 7.16 (2H, d, J = 8.5 Hz).

[0264]

参考例 2 1 9

2-(4-メトキシフェニル)-N-(2, 2, 4, 7-ペンタメチル-3-(4-メチルフェニル)-2, 3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン-5-イル) アセトアミド

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 0.99 (3H, s), 1.46 (3H, s), 1.63 (3H, s), 2.03 (3H, s), 2.12 (3H, s), 2.28 (3H, s), 3.68 (2H, s), 3.79 (3H, s), 4.05 (1H, s), 6.43 (1H, br), 6.87 (2H, d, J = 8.6 Hz), 7.00 (4H, br), 7.25 (2H, d, J = 8.6 Hz)_o

[0265]

参考例220

2-(4-メトキシフェニル)-N-(2, 2, 4, 7-ペンタメチルー3-(4-メチルフェニル)-2, 3-ジヒドロー<math>1-ベンゾフランー5-イル) ブタンアミド

参考例 2 1 5 と同様に、参考例 1 3 5 で得た 2 , 2 , 4 , 6 , 7 ーペンタメチルー 3 ー (4 ーメチルフェニル) ー 2 , 3 ージヒドロー 1 ーベンゾフランー 5 ーアミンと 4 ー (4 ーメトキシフェニル) ブタン酸を用いて、標題化合物を合成した。収率 1 1 %。 融点 16 6 ー 1 6 7 $\mathbb C$ (酢酸エチルーへキサン)。 1 H-NMR (CDC13) δ : 0.99 (3H, s), 1.46 (3H, s), 1.63 (3H, s), 2.03 (3H, s), 2.12 (3H, s), 2.28 (3H, s), 3.68 (2H, s), 3.79 (3H, s), 4.05 (1H, s), 6.43 (1H, br), 6.87 (2H, d, J = 8.6 Hz), 7.00 (4H, br), 7.25 (2H, d, J = 8.6 Hz)。

[0266]

参考例 2 2 1

3-(メトキシフェニル)-N-(2, 2, 6, 7-テトラメチル-3-(4-メチルフェニル)-2, <math>3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン5-イル)-プロピオンアミド

[0267]

参考例222

N-(2, 2, 6, 7-rhj x + rhu - 3 - (4-x + rhu r + rhu) - 2, 3- 3-i x + rhu r + rhu r

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 0.95 (3H, s), 1.08 (9H, s), 1.54 (3H, s), 2.14 (3H, s), 2.17 (5H, s), 2.32 (3H, s), 4.28 (1H, s), 6.75 (1H, brs), 6.90 (1H, s), 6.96 (2H, d, J = 7.9 Hz), 7.08 (2H, d, J = 7.9 Hz)_o

[0268]

参考例 2 2 3

参考例 6 3 と同様にして、参考例 1 2 7 で得た 2 , 2 , 4 , 6 , 7 ーペンタメチルー 3 ー (4 ーメチルフェニル) -2 , 3 ージヒドロー 1 ーベンゾフランー 5

ーアミンとブチリルクロリドを用い、標題化合物を合成した。収率 50%。 融点 138-139 \mathbb{C} (酢酸エチル-ヘキサン)。

 1 H-NMR (CDC1₃) δ : 0.74-2.41 (25H, m), 4.10 (1H, s), 6.54 (1H, br s), 7 .03 (4H, br s)_o

[0269]

参考例 2 2 4

参考例 6 3 と同様にして、参考例 1 2 7 で得た 2 , 4 , 6 , 7 ーペンタメチルー 3 ー (4 ーメチルフェニル) ー 2 , 3 ージヒドロー 1 ーベンゾフランー 5 ーアミンとペンタノイルクロリドを用い、標題化合物を合成した。収率 6 2 %。 融点 1 5 6 ー 1 5 7 \mathbb{C} (酢酸エチルーヘキサン)。

 1 H-NMR (CDC1₃) δ : 0.78-2.43 (27H, m), 4.10 (1H, s), 6.55 (1H, br s), 7 .04 (4H, br s)_o

[0270]

参考例225

N-(2, 2, 4, 6, 7-ペンタメチル-3-(4-メチルフェニル)-2, 3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン-5-イル) ヘキサンアミド

参考例 6 3 と同様にして、参考例 1 2 7 で得た 2 , 4 , 6 , 7 ーペンタメ チルー 3 ー (4 ーメチルフェニル) ー 2 , 3 ージヒドロー 1 ーベンゾフランー 5 ーアミンとヘキサノイルクロリドを用い、標題化合物を合成した。収率 5 2 %。 融点 9 6 - 9 7 \mathbb{C} (酢酸エチル-ヘキサン)。

 1 H-NMR (CDCl₃) δ : 0.77-2.41 (29H, m), 4.10 (1H, s), 6.55 (1H, br s), 7 .03 (4H, br s)_o

[0271]

参考例 2 2 6

N-(3-(4-7) ル オロフェニル) -2, 2, 4, 6, 7-ペンタメチル-2, 3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン-5-イル) -3, 3-ジメチルブタンアミド

[0272]

参考例227

3, 3-ジメチル-N-(2, 2, 4, 6, 7-ペンタメチル-3-フェニルー2. 3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン-5-イル) ブタンアミド

参考例 6 3 と同様にして、参考例 1 2 6 で得た 2 , 2 , 4 , 6 , 7 ーペンタメチルー 3 ーフェニルー 2 , 3 ージヒドロー 1 ーベンゾフランー 5 ーアミンと t e t ープチルアセチルクロリドを用い、標題化合物を合成した。収率 5 5 %。 融点 2 1 4 - 2 1 5 $\mathbb C$ (酢酸エチル-ヘキサン)。

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 0.92-1.20 (12H, m), 1.50 (3H, s), 1.77 (3H, s), 2.16 (6H, s), 2.25 (2H, s), 4.13 (1H, s), 6.40-7.38 (6H, m)_o

[0273]

参考例 2 2 8

N-(3-(4-ブロモフェニル)-2, 2, 4, 6, 7-ペンタメチル-2, 3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン-5-イル)-3, 3-ジメチルブタンアミド 参考例63と同様にして、参考例129で得た3-(4-ブロモフェニル)-2, 2, 4, 6, 7-ペンタメチル-2, 3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン-5-アミンとtertーブチルアセチルクロリドを用い、標題化合物を合成した。 収率 65%。 融点 201-202℃(酢酸エチル-ヘキサン)。

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 0.92-1.18 (12H, m), 1.49 (3H, s), 1.76 (3H, s), 2.15 (6H, s), 2.25 (2H, s), 4.09 (1H, s), 6.51-7.44 (5H, m)_o

[0274]

参考例 2 2 9

 $N-(3-(4-tert-\vec{7}+\nu)-2, 2, 4, 6, 7-\alpha)$

参考例 7 9 で得た 3 ー (4 ー t e r t ーブチルフェニル) ー 2 , 2 , 4 , 6 , 7 ーペンタメチルー 2 , 3 ージヒドロー 1 ーベンゾフランー 5 ーイルアミン塩酸塩 (400 mg, 1.16 mmol) と t e r t ーブチルアセチルクロリド (0.17 mL, 1.22 mmol) の塩化メチレン (10 mL) 溶液に室温でトリエチルアミン (0.35 mL, 2.5 0 mmol) を加え、室温で 1 時間撹拌した。反応液に水を加え、有機層を分離し、水層を塩化メチレンで抽出した。合わせた有機層を 1 規定塩酸、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液で洗浄後、硫酸マグネシウム上で乾燥、ろ過、減圧濃縮した。得られた残さをシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ヘキサンー酢酸エチル 8 : 1)により精製し標題化合物 1 1 0 mg (収率 4 1%)を得た。 非晶質。 1H-NMR (CDC13) る : 0.99 (3H, s), 1.06 (9H, s), 1.12 (9H, s), 1.49 (3H, s), 1.78 (3H, s), 2.16 (6H, s), 2.25 (2H, s), 4.10 (1H, s), 6.50 (1H, br s), 6.70-7.24 (4H, m)。

[0275]

参考例 2 3 0

参考例229と同様にして、参考例77で得た3- (4-4)プロピルフェニル)-2,2,6,7-テトラメチル-2,3-ジヒドロ-1-ベンゾフランー5-アミン塩酸塩を用い、標題化合物を合成した。収率38%。 融点 172-173 \mathbb{C} (酢酸エチル-ヘキサン)。

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 0.94 (3H, s), 1.06 (9H, s), 1.23 (6H, d, J = 6.9 Hz), 1.55 (3H, s), 2.15 (3H, s), 2.18 (3H, s), 2.19 (2H, s), 2.87 (1H, sept et, J = 6.6 Hz), 4.29 (1H, s), 6.71 (1H, br s), 6.94 (1H, s), 7.00 (2H, d, J = 7.8 Hz), 7.13 (2H, d, J = 7.8 Hz)_o

[0276]

参考例 2 3 1

N - (3 - (4 - 4) + 7) + (4 - 4) +.3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン-5-イル)-3.3-ジメチルブタンアミ ド

参考例229と同様にして、参考例78で得た3-(4-イソプロピルフェニ 5ーアミン塩酸塩を用い、標題化合物を合成した。収率 23%。 融点 11 8-119℃(酢酸エチル-ヘキサン)。

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 1.01 (3H, s), 1.10 (9H, s), 1.21 (6H, d, J = 6.9 Hz) . 1.48 (3H, s), 1.78 (3H, s), 2.19 (2H, s), 2.21 (3H, s), 2.85 (1H, sept et, J = 6.9 Hz), 4.08 (1H, s), 6.52-7.24 (6H, m)

[0277]

参考例 2 3 2

N - (3 - (4 - 4)) - 2, 2, 4, 6 - 7. 3-ジヒドロー1ーベンゾフランー5ーイル)ー3,3ージメチルブタンアミ ド

参考例63と同様にして、参考例81で得た3- (4-イソプロピルフェニル ーアミンとtertーブチルアセチルクロリドを用い、標題化合物を合成した。 収率 52%。 非晶質。

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 1.00 (3H, s), 1.11 (9H, s), 1.21 (6H, d, J = 6.9 Hz) , 1.49 (3H, s), 1.79 (3H, s), 2.21 (3H, s), 2.23 (2H, s), 2.84 (1H, sept et, J = 6.9 Hz), 4.08 (1H, s), 6.53 (1H, br s), 6.56 (1H, s), 6.70-7.10 $(4H, m)_{o}$

[0278]

参考例 2 3 3

N - (3 - (4 - 4)) - 2, 2 - 3 + 4ロー1ーベンゾフランー5ーイル) -3.3-ジメチルブタンアミド

参考例63と同様にして、参考例89で得た3-(4-イソプロピルフェニル) - 2 , 2 - ジメチルー 2 , 3 - ジヒドロー 1 - ベンゾフランー 5 - アミンと t e

179/

r t - ブチルアセチルクロリドを用い、標題化合物を合成した。収率 52%。 融点 126-127 $\mathbb C$ (酢酸エチル-ヘキサン)。

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 0.96 (3H, s), 1.07 (9H, s), 1.24 (6H, d, J = 6.6 Hz), 1.56 (3H, s), 2.12 (2H, s), 2.88 (1H, septet, J = 6.6 Hz), 4.29 (1H, s), 6.75 (1H, d, J = 8.1 Hz), 6.91 (1H, br s), 6.99 (2H, d, J = 8.1 Hz), 7.14 (2H, d, J = 8.1 Hz), 7.16-7.25 (2H, m) $_{\circ}$

[0279]

参考例 2 3 4

参考例 6 3 と同様にして、参考例 8 9 で得た 3 - (4 - イソプロピルフェニル) - 2 , 2 - ジメチル- 2 , 3 - ジヒドロ- 1 - ベンゾフラン- 5 - アミンとブチリルクロリドを用い、標題化合物を合成した。 収率 2 7%。 非晶質。 1 H-NMR (CDC13) δ : 0.97 (3H, s), 0.98 (3H, t, J = 7.2 Hz), 1.24 (6H, d, J = 6.9 Hz), 1.56 (3H, s), 1.60-1.80 (2H, m), 2.26 (2H, t, J = 7.5 Hz), 2.88 (1H, septet, J = 6.9 Hz), 4.29 (1H, s), 6.75 (1H, d, J = 9.3 Hz), 6.90-7.05 (3H, m), 7.13 (2H, d, J = 8.1 Hz), 7.17-7.22 (2H, m)。

[0280]

参考例 2 3 5

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 0.78-1.10 (6H, m), 1.21 (6H, d, J = 6.9 Hz), 1.60-1. 90 (8H, m), 2.10-2.40 (8H, m), 2.84 (1H, septet, J = 6.9 Hz), 4.10 (1H, s), 6.50-7.20 (5H, m)_o

[0281]

参考例 2 3 6

¹H-NMR (CDCl₃) δ : 0.70-1.90 (22H, m), 2.05-2.41 (8H, m), 2.84 (1H, sep tet, J = 6.6 Hz), 4.10 (1H, s), 6.42-7.18 (5H, m) $_{\circ}$

[0282]

参考例237

N-(3-(4-7)) ロピルフェニル) -2, 2, 4, 6, 7-ペンタメチル <math>-2, 3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン-5-7 コージメチルブタンアミド

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 0.90-1.20 (12H, m), 1.21 (6H, d, J = 7.2 Hz), 1.48 (3H, s), 1.78 (3H, s), 2.15-2.27 (8H, m), 2.84 (1H, septet, J = 7.2 Hz), 4.09 (1H, s), 6.40-7.10 (5H, m)_o

[0283]

参考例 2 3 8

N-(3-(4-7)) ロピルフェニル) -2, 4, 6, 7-テトラメチル-1 -ベンゾフラン-5-7 ル) -3. 3-ジメチルブタンアミド

参考例 2 2 9 と同様にして、参考例 1 3 1 で得た 3 - (4 - 4) プロピルフェニル) - 2 , 4 , 6 , 7 - 7 トラメチル - 1 - 4 で - 4 で - 4 で - 5 と - 7 に - 5 を用い、標題化合物を合成した。収率 - 2 4 %。 融点 - 2 5 3 - 2 5 4 で (酢

酸エチル-ヘキサン)。

¹H-NMR (CDCl₃) δ : 1.14 (9H, s), 1.30 (6H, d, J = 6.9 Hz), 1.97 (3H, s), 2.25 (3H, s), 2.30 (5H, s), 2.43 (3H, s), 2.96 (1H, septet, J = 6.9 Hz), 6.62 (1H, br s), 7.23 (4H, s).

[0284]

参考例 2 3 9

参考例 6 3 と同様にして、参考例 8 0 で得た 3 ー (4 ーイソプロピルフェニル) ー2, 2, 4, 5, 7ーペンタメチルー2, 3ージヒドロー1ーベンゾフランー6ーアミンと tertーブチルアセチルクロリドを用い、標題化合物を合成した。収率 50%。 融点 128-129℃ (酢酸エチル-ヘキサン)。 1 H-NMR (CDC13) δ : 1.02 (3H, s), 1.17 (9H, s), 1.21 (6H, d, J = 6.9 Hz), 1.48 (3H, s), 1.83 (3H, s), 2.04 (3H, s), 2.12 (3H, s), 2.31 (2H, s), 2.84 (1H, septet, J = 7.2 Hz), 4.10 (1H, s), 6.50-7.18 (5H, m)。

[0285]

参考例 2 4 0

参考例 6 3 と同様にして、参考例 8 2 で得た 3 -ベンジルー 2 , 2 , 4 , 5 , 7 -ペンタメチルー 2 , 3 -ジヒドロー 1 -ベンゾフランー 6 -アミンと t e r t -ブチルアセチルクロリドを用い、標題化合物を合成した。収率 3 8 %。 融点 2 0 9 - 2 1 0 \mathbb{C} (酢酸エチル-ヘキサン)。

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 1.15 (9H, s), 1.26 (3H, s), 1.40 (3H, s), 1.80 (3H, s), 2.01 (3H, s), 2.07 (3H, s), 2.29 (2H, s), 2.75 (1H, dd, J = 14.7, 6.0 Hz), 2.89 (1H, dd, J = 14.7, 8.4 Hz), 3.29 (1H, dd, J = 8.4, 6.0 Hz), 6.60 (1H, br s), 7.10-7.30 (5H, m)_o

[0286]

参考例 2 4 1

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 0.95 (3H, s), 1.12 (9H, s), 1.24 (6H, d, J = 6.9 Hz), 1.57 (3H, s), 2.25 (3H, s), 2.27 (2H, s), 2.89 (1H, septet, J = 6.9 Hz), 4.30 (1H, s), 6.59 (1H, s), 6.99 (2H, d, J = 8.1 Hz), 7.14 (2H, d, J = 8.1 Hz), 7.17 (1H, br s), 7.98 (1H, s)_o

[0287]

参考例 2 4 2

参考例32で得た3- (4-イソプロピルフェニル) -3,5-ジメチル-2,3-ジヒドロー1-ベンゾフラン5-アミン (22.5 g,80 mmol) と (2 S,3 S) - (4'-メチル) -タートラニル酸 (19.14 g,80 mmol) をエタノール (48 0 L) の懸濁液を、85℃に加熱し溶解した。その溶液を2時間かけて0℃に冷却し、析出した結晶を3取した。冷エタノールにて洗浄し、減圧下乾燥した。得られた結晶を2規定水酸化ナトリウム水溶液 (400 L) に懸濁し、ジエチルエーテルにて抽出し、抽出液を飽和炭酸水素ナトリウム水溶液および飽和食塩水にて洗浄後、硫酸ナトリウムにて乾燥した。減圧下溶媒を留去し、標題化合物を油状物として 9.44 g (収率 3 4%) 得た。得られた油状物は必要に応じて冷へキサンより結晶化した。 融点 53-55℃。 [α] p^{20} =+64.0° (α) (

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 1.21 (6H, d, J = 6.9 Hz), 1.85 (3H, s), 2.18 (3H, s), 2.86 (1H, septet, J = 6.9 Hz), 3.52 (2H, br), 4.34 (1H, dd, J = 4.7, 8.8 Hz), 4.50 (1H, dd, J = 4.7, 8.8 Hz), 4.76 (1H, t, J = 8.8 Hz), 6.56 (1

H, s), 7.04 (2H, d, J = 8.0 Hz), 7.12 (2H, d, J = 8.0 Hz) \circ

[0288]

参考例 2 4 3

参考例 6 3 と同様にして、参考例 1 0 0 で得た 3 - (4 - 4 - 4 - 4 - 4 - 4 - 1 -

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 0.96 (3H, s), 1.14 (9H, s), 1.22 (6H, d, J = 6.9 Hz), 1.47 (3H, s), 1.83 (3H, s), 2.20 (3H, s), 2.28 (2H, s), 2.85 (1H, sept et. J = 6.9 Hz), 3.64 (3H, s), 4.10 (1H, s), 6.40-7.18 (5H, m).

[0289]

参考例244

参考例 2 3 3 で合成したN - (3 - (4 - イソプロピルフェニル) - 2 - 2 - ジメチルー 2 , 3 - ジヒドロー 1 - ベンゾフランー 5 - イル) - 3 , 3 - ジメチルブタンアミド (110 mg , 290 μ mol) の DMF (3 mL) 溶液に水素化ナトリウム(6 0%流動パラフィン分散物 , 12.8 mg , 319 μ mol) を 0 $\mathbb C$ で加え、室温で3 0 分間撹拌した。反応液にヨウ化メチル (8.0 g , 319 μ mol) を加え、室温で3 0 分間撹拌した。反応液に水を加え、生成物をジイソプロピルエーテルで抽出した。合わせた抽出液を水で洗浄し、硫酸マグネシウム上で乾燥後、減圧濃縮し、得られた残さをシリカゲルカラムクロマトグラフィー (ヘキサン - 酢酸エチル4 : 1)により精製し油状物の標題化合物 4 7 m g (収率 4 1%) を得た。

 $^{1}\text{H-NMR}$ (CDC1₃) δ : 0.93 (9H, s), 1.00 (3H, s), 1.24 (6H, d, J = 7.0 Hz)

融点 78-79 ℃ (酢酸エチル-ヘキサン)。

, 1.62 (3H, s), 1.94-2.10 (2H, m), 2.90 (1H, septet, J = 7.0 Hz), 3.19 (3H, s), 4.36 (1H, s), 6.77-6.92 (3H, m), 6.98 (2H, d, J = 8.0 Hz), 7.16 (2H, d, J = 8.0 Hz) $_{\circ}$

[0290]

参考例 2 4 5

N-(3-(4-4)) N-(3-(4-4)) N-(3-(4-4)) N-(3-(4-4)) N-(3-(4-4)) N-(3-(4-4)) N-(3-(4-4)) N-(3-(4-4)) N-(4-4) N-(4) N-(4)

参考例 1 2 5 で得た 3 - (4 - イソプロピルフェニル) - 2 、 2 、 4 、 6 、 7 1.08 mmol) と塩化3ークロロプロピオニル(0.39 mL, 3.72 mmol)の塩化メチレ ン(15 LL)溶液に室温でトリエチルアミン(0.18 LL, 1.30 mmol)を加え、室 温で1時間撹拌した。反応液に水を加え、有機層を分離し、水層を塩化メチレン で抽出した。合わせた有機層を1規定塩酸、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液で洗 浄後、硫酸マグネシウム上で乾燥、ろ過、減圧濃縮した。N- (3- (4-イソ 1-ベンゾフラン-5-イル)-3-クロロプロピオンアミドの粗精製物を得た 。この化合物とモルホリンと炭酸カリウムのエタノール混合物を16時間加熱還流 した。混合物を水に注ぎ酢酸エチルで抽出した。誘起層を水で洗浄後、硫酸マグ ネシウム上で乾燥、ろ過、減圧濃縮した。得られた残さを塩基性シリカゲルカラ ムクロマトグラフィー(ヘキサンー酢酸エチル10:1)にて精製し、標題化合 物のフリー塩基を得た。この化合物を4規定塩酸一酢酸エチルで結晶化させ標題 化合物 230mg(収率 42%)を得た。 融点 158−161℃(メタ ノール-ジエチルエーテル)。

¹H-NMR (DMSO-d₆) δ : 0.94 (3H, s), 1.17 (6H, d, J = 6.9 Hz), 1.43 (3H, s), 1.66 (3H, s), 2.02 (3H, s), 2.09 (3H, s), 2.77-2.98 (3H, m), 3.08-3. 18 (2H, m), 3.25-3.47 (4H, m), 3.80 (2H, t, J = 12.0 Hz), 3.94 (2H, d, J = 11.4 Hz), 4.18 (1H, s), 4.42 (1H, br s), 6.60-7.20 (4H, m), 9.35 (1H, s)_o

[0291]

参考例 2 4 6

N-(3-(4-7)) N-(4-7) N-(

参考例 6 3 と同様にして、参考例 1 2 5 で得た 3 - (4 - イソプロピルフェニル) - 2 , 4 , 6 , 7 - ペンタメチル- 2 , 3 - ジヒドロ- 1 - ベンゾフラン- 5 - アミンと 4 - メトキシフェニルアセチルクロリドを用いて、標題化合物を合成した。収率 7 4 %。 融点 1 7 1 - 1 7 3 $^{\circ}$ (メタノール)。 $^{\circ}$ 1H-NMR (CDC13) δ : 0.98 (3H, s), 1.20 (6H, d, J = 6.6 Hz), 1.46 (3H, s), 1.64 (3H, s), 2.03 (3H, s), 2.12 (3H, s), 2.84 (1H, septet, J = 6.6 Hz), 3.68 (2H, s), 3.80 (3H, s), 4.06 (1H, s), 6.45 (1H, br), 6.6-6.9 (2H, m), 6.89 (2H, d, J = 8.6 Hz), 7.05 (2H, d, J = 8.0 Hz), 7.26 (d, 2H, J = 8.6 Hz)。

[0292]

参考例247

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 0.99-1.01 (3H, m), 1.19-1.26 (6H, m), 1.48 (3H, s), 1 .64-1.68 (3H, m), 1.99 (3H, s), 2.05-2.13 (5H, m), 2.65-3.04 (3H, m), 3.72-3.77 (3H, m), 4.08 (1H, s), 6.47-7.19 (9H, m).

[0293]

参考例 2 4 8

塩化アルミニウム(1. 2 3 g, 9.25mmol) のTHF(40 m L)懸濁液 に、氷冷下で水素化リチウムアルミニウム(354mg, 9.31mmol)を少しず つ加え同温下で10分間撹拌した。この混合物に参考例246で合成したNー(3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン-5-イル)-4-メトキシフェニルアセトア ミド (536mg, 1.14mmol) を加え 3 時間加熱還流した。反応混合物を氷水 中に加え、8規定水酸化ナトリウム水溶液で中和した後、生成物を酢酸エチルで 2 回抽出し、合わせた有機層を水で洗浄後、硫酸マグネシウム上で乾燥、ろ過、 減圧濃縮した。残さをシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ヘキサン-酢酸エ チル 3:1) にて精製し、3-(4-4)プロピルフェニル)-N-(2-(4-4))4-x+1=0 x=1=0 x=-ジヒドロー1ーベンゾフランー5ーアミンを得た。この化合物(537.9m g, 1. 18 mm o 1) を水素化ナトリウム (60%パラフィン分散物, 232 . 1 mg, 5. 8 0 mm o 1) の DMF (2 5 m L) 懸濁液に加え 6 0 ℃で 2 0 分間撹拌した。塩化アセチル (0.5mL, 7.03mmol) を加え、1時間 同温度で撹拌した。反応混合物を室温まで冷却した後、混合物に飽和炭酸水素ナ トリウム水溶液を加え、酢酸エチルで2回抽出した。抽出液を水で洗浄後、硫酸 マグネシウム上で乾燥、ろ過、減圧濃縮した。残さをシリカゲルカラムクロマト グラフィー(ヘキサン-酢酸エチル 3:1)にて精製し、目的物の回転異性体 (Rf=0.38;ヘキサン-酢酸エチル 3:1)を(収率 43%)を得た 融点 134-136℃(酢酸エチル-ヘキサン)。

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 1.03 (3H, s), 1.22 (6H, d, J = 7.0 Hz), 1.54 (3H, s), 1.66 (3H, s), 1.72 (3H, s), 2.12 (3H, s), 2.18 (3H, s), 2.77-2.89 (3H, m), 3.59-3.70 (2H, m), 3.77 (3H, s), 4.11 (1H, s), 6.77-7.13 (8H, m) $_{\circ}$

[0294]

参考例249

N-(3-(4-4)) ロピルフェニル) -2, 2, 4, 6, 7-ペンタメチル <math>-2, 3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン-5-イル) <math>-N-(2-(4-3)) シフェニル) エチル) アセトアミド

参考例 2 4 8 と同様に操作した残さをシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ヘキサンー酢酸エチル 3:1)にて精製し、目的物の回転異性体(R f = 0.2 5; ヘキサンー酢酸エチル 3:1)を(収率 3 4 %)を得た。 非晶質。 1 H-NMR(CDC1₃) δ :1.03(3H, s), 1.23(6H, d, J = 6.8 Hz), 1.53(3H, s), 1.73(3H, s), 1.75(3H, s), 2.12(3H, s), 2.18(3H, s), 2.67-2.75(2H, m), 2.80-2.94(1H, septet, J = 6.8 Hz), 3.57-3.74(2H, m), 3.77(3H, s), 4.14(1H, s), 6.77-7.13(8H, m)。

[0295]

参考例 2 5 0

1 - (4 - 4)プロピルフェニル)-2 - (3, 5 - i)メチルフェノキシ)エタノン

クメン (27.8 mL, 200 mmol) と塩化アルミニウム (32.0 g, 240 mmol) のジクロロメタン溶液 (300 mL) にブロモアセチルブロミド (19.1 mL, 220 mmol) を-10℃にて加え、同温にて 2 時間撹拌した。反応液を氷冷水に注ぎ、有機層を分離した。有機層を飽和炭酸水素ナトリウム水溶液および飽和食塩水にて洗浄後、硫酸ナトリウムにて乾燥した。減圧下溶媒を留去し、残さを少量のシリカゲルカラムクロマトグラフィー(酢酸エチルーへキサン 1:9)にて精製し、2 ーブロモー1 — (4 ーイソプロピルフェニル)エタノンを油状物として得た。得られた油状物を、3,5 ージメチルフェノール(29.3 g, 240 mmol)と炭酸カリウム(33.2 g, 240 mmol)のアセトン溶液(500 mL)に加え、加熱還流下 1 2 時間撹拌した。反応液を氷冷し、冷水に注ぎジエチルエーテルにて抽出した。抽出液を飽和食塩水にて洗浄後、硫酸ナトリウムにて乾燥し、減圧下溶媒を留去し、残さをシリカゲルカラムクロマトグラフィー(酢酸エチルーへキサン 1:4)にて精製した。得られた油状物をヘキサンより結晶化し、標題化合物 39.4 g(収率 75%)を得た。 融点 68 — 69 $\mathbb C$ 。

 $^{1}\text{H-NMR}$ (CDC1₃) δ : 1.28 (6H, d, J = 6.9 Hz), 2.27 (3H, s), 2.28 (3H, s),

2.98 (1H, septet, J = 6.9 Hz), 5.22 (2H, s), 6.57 (2H, s), 6.63 (1H, s), 7.35 (2H, d, J = 8.4 Hz), 7.95 (2H, d, J = 8.4 Hz) $_{\circ}$

[0296]

参考例 2 5 1

3 - (4 - 4)プロピルフェニル) - 3, 5 - 5メチルベンゾフラン

参考例 250で得られた 1-(4-7)プロピルフェニル) -2-(3,5-5) ジメチルフェノキシ)エタノン(38.1~g, 135~mmol)とモンモリオナイトKSF(57.2~g)のトルエン溶液(400~mL)を 95 C に加熱し、 16 時間反応した。反応液を室温に冷却後、モンモリオナイトKSFをろ過にて除いた。ろ液を少量のシリカゲルカラムクロマトグラフィー(酢酸エチルーヘキサン 1:9)にて精製し減圧下溶媒を留去し、標題化合物を油状物として、35.6~g(収率 100%)を得た。油状物は必要に応じて、メタノールより結晶化させた。 融点 44-45 C。

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 1.30 (6H, d, J = 6.9 Hz), 2.30 (3H, s), 2.43 (3H, s), 2.96 (1H, septet, J = 6.9 Hz), 6.83 (1H, s), 7.18 (1H, s), 7.25 (2H, d, J = 8.6 Hz), 7.45 (2H, d, J = 8.6 Hz),

[0297]

参考例 2 5 2

3-(4-7) (4-7) (4-1) -3, 5-3 (4-7) (4-1) (4-1) (4-1) (7-1)

参考例 251 で得られた 3-(4-4)プロピルフェニル)-3, 5-9メチルジヒドロ-1-ベンゾフラン(36.5 g, 135 mmol)と10%-パラジウム炭素(50% 含水,3.7 g)をエタノール(400 mL)に懸濁し、5気圧の水素雰囲気下、60 でにて 6 時間還元反応を行った。反応液を室温に冷却後、触媒をろ過にて除き、ろ液を減圧下濃縮した。得られた油状物をメタノールより結晶化し、標題化合物 27.5 g(収率 77%)を得た。 融点 48-50 ℃。

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 1.22 (6H, d, J = 6.9 Hz), 1.92 (3H, s), 2.29 (3H, s), 2.86 (1H, septet, J = 6.9 Hz), 4.35-4.53 (2H, m), 4.83 (1H, t, J = 8.1 Hz), 6.47 (1H, s), 6.56 (1H, s), 7.04 (2H, d, J = 8.2 Hz), 7.13 (2H, d, J

 $= 8.2 \text{ Hz})_{\circ}$

[0298]

実施例1

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 1.12 (9H, s), 1.21 (6H, d, J = 6.9 Hz), 1.81 (3H, s), 2.15 (3H, s), 2.17 (3H, s), 2.25 (2H, s), 2.86 (1H, septet, J = 6.9 Hz), 4.41 (1H, dd, J = 8.7, 4.8 Hz), 4.52 (1H, dd, J = 8.7, 4.8 Hz), 4.82 (1H, t, J = 8.7 Hz), 6.49 (1H, br s), 7.04 (2H, d, J = 8.1 Hz), 7.12 (2H, d, J = 8.4 Hz),

[0299]

実施例2

実施例 1 と同様にして、参考例 3 1 で得た 3 - (4 - 4 - 4 - 1

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 1.09 (9H, s), 1.24 (6H, d, J = 7.2 Hz), 2.13 (3H, s), 2.18 (2H, s), 2.20 (3H, s), 2.87 (1H, septet, J = 7.2 Hz), 4.28 (1H, d d, J = 9.0, 7.5 Hz), 4.56-4.63 (1H, m), 4.84 (1H, t, J = 9.0 Hz), 6.69 (1H, br s), 6.94 (1H, s), 7.11 (2H, d, J = 8.4 Hz), 7.15 (2H, d, J = 8.4 Hz).

[0300]

実施例3

N-(3-(4-4)) ロー1-ベンゾフランー5-4ル) -3, 3-ジメチルブタンアミド

¹H-NMR (CDCl₃) δ : 1.11 (9H, s), 1.21 (6H, d, J = 6.9 Hz), 1.85 (3H, s), 2.21 (3H, s), 2.23 (2H, s), 2.85 (1H, septet, J = 6.9 Hz), 4.40 (1H, d d, J = 8.4, 4.8 Hz), 4.49 (1H, dd, J = 9.0, 4.8 Hz), 4.77-4.85 (1H, m), 6.48 (1H, br s), 6.62 (1H, s), 7.03 (2H, d, J = 8.1 Hz), 7.11 (2H, d, J = 8.1 Hz),

[0301]

実施例4

 $N-(3-(4-4))^2 + (3-2)^2$

[0302]

実施例5

N-(3-(4-7)) ロピルフェニル) -3, 4, 6, 7-テトラメチル-2, 3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン-5-7 ル) <math>-3, 3-ジメチルブタンアミド

実施例 1 と同様にして、参考例 3 4 で得た 3 - (4 - 4) プロピルフェニル) - 3 + 4 + 6 + 7 - 7 + 7 + 1

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 1.12 (9H, s), 1.23 (6H, d, J = 6.9 Hz), 1.72 (3H, s), 1.74 (3H, s), 2.15 (3H, s), 2.17 (3H, s), 2.24 (2H, s), 2.87 (1H, sept et, J = 6.9 Hz), 4.37 (1H, d, J = 8.4 Hz), 4.42 (1H, d, J = 8.4 Hz), 6.4 8 (1H, br s), 7.13 (2H, d, J = 8.4 Hz), 7.21 (2H, d, J = 8.4 Hz)_o

[0303]

実施例6

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 1.11 (9H, s), 1.22 (6H, d, J = 6.9 Hz), 1.71 (3H, s), 2.14 (3H, s), 2.19 (3H, s), 2.20 (2H, s), 2.86 (1H, septet, J = 6.9 Hz), 4.40 (1H, d, J = 8.7 Hz), 4.57 (1H, d, J = 8.7 Hz), 6.72 (1H, br s), 6.97 (1H, s), 7.13 (2H, d, J = 8.4 Hz), 7.20 (2H, d, J = 8.4 Hz)_o

[0304]

実施例7

(+) -N-((3R) -3 - (4 - 4 ソプロピルフェニル) -4, 6, 7 - トリメチル-2, <math>3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン-5-4ル) -3, 3-ジメチ

ルブタンアミド

実施例1で得た、N-(3-(4-イソプロピルフェニル)-4,6,7-トリメチル-2,3-ジヒドロー1-ベンゾフラン-5-イル)-3,3-ジメチルブタンアミドを高速液体クロマトグラフィー(機器:GIGAPREP SK-1 資生堂社製、カラム:CHIRALCEL OD(50(i,d)x500mm)ダイセル化学工業株式会社製)、移動層:ヘキサン:エタノール=95:5,流速:60mL/min、カラム温度:35℃、注入量:30 mg/回、検出:UV 220 nm)を用いて保持時間の小さい方を分取した。回収率 44%。 融点 186-187℃ (酢酸エチルーヘキサン)。[α] $_{D}^{20}$ =+64.0°(c=0.44,クロロホルム)。

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 1.12 (9H, s), 1.21 (6H, d, J = 6.9 Hz), 1.84 (3H, s), 2.14 (3H, s), 2.17 (3H, s), 2.25 (2H, s), 2.85 (1H, septet, J = 6.9 Hz), 4.40 (1H, dd, J = 8.7, 4.8 Hz), 4.51 (1H, dd, J = 9.3, 4.8 Hz), 4.81 (1H, t, J = 9.0 Hz), 6.47 (1H, br s), 7.03 (2H, d, J = 8.4 Hz), 7.11 (2H, d, J = 8.4 Hz),

[0305]

実施例8

(一) -N-((3S)-3-(4-4)) ロピルフェニル) -4, 6, 7ートリメチルー2, 3- ジヒドロー1-ベンゾフランー5-4ル) -3, 3-ジメチルブタンアミド

実施例1で得た、N-(3-(4-イソプロピルフェニル)-4,6,7-トリメチル-2,3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン-5-イル)-3,3-ジメチルブタンアミドを高速液体クロマトグラフィー(機器:GIGAPREP SK-1 資生堂社製、カラム:CHIRALCEL OD(50(i,d)x500mm)ダイセル化学工業株式会社製)、移動層:ヘキサン:エタノール=95:5,流速:60mL/min、カラム温度:35℃、注入量:30 mg/回、検出:UV 220 mm)を用いて保持時間の大きい方を分取した。回収率 42%。 融点 185-186℃。(酢酸エチルーヘキサン)。[α] $_0$ =-61.2°(c=0.42,クロロホルム)。

 1 H-NMR (CDC1₃) δ : 1.12 (9H, s), 1.21 (6H, d, J = 6.9 Hz), 1.84 (3H, s), 2.14 (3H, s), 2.17 (3H, s), 2.24 (2H, s), 2.85 (1H, septet, J = 6.9 Hz), 4.40 (1H, dd, J = 8.7, 4.8 Hz), 4.51 (1H, dd, J = 9.0, 4.8 Hz), 4.81 (1H, t, J = 8.7 Hz), 6.49 (1H, br s), 7.03 (2H, d, J = 8.1 Hz), 7.10 (2H, d, J = 8.1 Hz),

[0306]

実施例9

実施例1と同様にして、参考例30で得た3-(4-7)プロピルフェニル)-4, 6, 7-トリメチル-2, 3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン-5-アミンとプロピオニルクロリドを用い、標題化合物を合成した。収率 74%。 融点 164-165%(酢酸エチル-ヘキサン)。

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 1.00-1.37 (9H, m), 1.82 (3H, s), 2.09-2.45 (8H, m), 2.85 (1H, septet, J = 6.9 Hz), 4.37-4.60 (2H, m), 4.77-4:89 (1H, m), 6.5 4 (1H, br s), 6.99-7.19 (4H, m) $_{\circ}$

[0307]

実施例10

 $N-(3-(4-7))^2 + (3-1)^2$

実施例1と同様に、参考例30で得た3-(4-7)プロピルフェニル)-4, 6, 7-トリメチル-2, 3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン-5-アミンとブチリルクロリドを用いて標題化合物を合成した。収率 80%。 融点 177-

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 1.02 (3H, t, J = 7.5 Hz), 1.22 (6H, d, J = 6.9 Hz), 1 .71-1.87 (5H, m), 2.13 (3H, s), 2.18 (3H, s), 2.35 (2H, t, J = 7.5 Hz), 2.86 (1H, septet, J = 6.9 Hz), 4.42 (1H, dd, J = 9.0, 4.5 Hz), 4.53 (1H, dd, J = 9.0, 4.5 Hz), 4.83 (1H, t, J = 9.0 Hz), 6.54 (1H, br s), 6.99-7 .06 (2H, m), 7.11-7.15 (2H, m)_o

[0308]

実施例11

N-(3-(4-4)) つ N-(3-(4-4)) 이 N-(4-4) 이

実施例 1 と同様にして、参考例 3 0 で得た 3-(4-7)プロピルフェニル) -4, 6, 7-トリメチル-2, 3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン-5-アミン とペンタノイルクロリドを用い、標題化合物を合成した。収率 72%。 融点 128-129%(酢酸エチル-ヘキサン)。

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 0.72-1.00 (3H, m), 1.21 (6H, d, J = 6.9 Hz), 1.36-1. 90 (7H, m), 2.11-2.42 (8H, m), 2.85 (1H, septet, J = 6.9 Hz), 4.37-4.59 (2H, m), 4.77-4.89 (1H, m), 6.53 (1H, br s), 6.99-7.17 (4H, m)_o

[0309]

実施例12

N-(3-(4-4)) N-(4-4) N-(

実施例1と同様に、参考例30で得た3-(4-イソプロピルフェニル)-4,6,7-トリメチル-2,3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン-5-アミンと(4-メトキシフェニル)アセチルクロリドを用いて標題化合物を合成した。収率62%。融点 166-167℃(メタノール)。

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 1.20 (6H, d, J = 6.9 Hz), 1.72 (3H, s), 2.02 (3H, s), 2.14 (3H, s), 2.83 (1H, septet, J = 6.9 Hz), 3.69 (2H, s), 3.80 (3H, s), 4.39 (1H, dd, J = 9.0, 4.5 Hz), 4.48 (1H, dd, J = 9.0, 4.5 Hz), 4.80 (1H, t, J = 9.0 Hz), 6.46 (1H, br s), 6.90 (2H, d, J = 8.4 Hz), 7.01 (2H, d, J = 8.4 Hz), 7.13 (2H, d, J = 8.4 Hz), 7.26 (2H, d, J = 8.4 Hz)_o

[0310]

実施例13

N-(3-(4-4)) の N-(3-(4-4)) の N-(3-(4-4)) の N-(3-(4-4)) の N-(3-(4-4)) の N-(3-(4-4)) の N-(4-4) の N-(4) の

ピオンアミド

[0311]

実施例14

N-(tert-ブチル)-N'-(3-(4-イソプロピルフェニル)-4,6,7-トリメチル-2,3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン-5-イル)ウレア 参考例30で得た3-(4-イソプロピルフェニル)-4,6,7-トリメチル-2,3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン-5-アミン(300 mg,1.02 mmol)の塩化メチレン(5 mL)溶液にイソシアン酸 tert-ブチル(0.14 mL,1.2 mmol)を加え20時間還流した。反応液を水に加え、酢酸エチルにて抽出し、有機層を水、飽和食塩水で洗浄後、無水硫酸ナトリウムにて乾燥し、減圧下濃縮した。残さをシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ヘキサン-酢酸エチル 2:1)により精製後、THF-ヘキサンより再結晶し、標題化合物283mg(収率70%)を得た。 融点 201-202℃。

1H-NMR(CDCl3) &:1.10-1.40(15H,m),1.87(3H,s),2.19(6H,s),2.86(1H,septet,J=6.9 Hz),4.00(1H,brs),4.45(1H,dd,J=8.7,4.5 Hz),4.55(1H,dd,J=8.7,4.5 Hz),4.55(1H,dd

[0312]

実施例15

(3-(4-4)) (3-(4-4) (3-1) (3-1) (3-1) (4-4) (3-1) (4-4) (3-1) (4-4) (3-1) (4-4) (3-1) (4-4)

r s), 7.00 (2H, d, J = 8.0 Hz), 7.12 (2H, d, J = 8.0 Hz).

実施例1と同様に、参考例30で得た3-(4-イソプロピルフェニル)-4

, 6, 7-トリメチル-2, 3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン-5-アミンとエチルオキザリルクロリドを用いて標題化合物を合成した。収率 76%。融点 83-84℃(酢酸エチルーへキサン)。

¹H-NMR (CDCl₃) δ : 1.22 (6H, d, J = 6.9 Hz), 1.42 (3H, t, J = 7.2 Hz), 1 .83 (3H, s), 2.13 (3H, s), 2.19 (3H, s), 2.86 (1H, septet, J = 6.9 Hz), 4.37-4.46 (3H, m), 4.54 (1H, dd, J = 9.0, 4.5 Hz), 4.85 (1H, t, J = 9.0 Hz), 7.04 (2H, d, J = 8.1 Hz), 7.13 (2H, d, J = 8.1 Hz), 8.27 (1H, br s)_o

[0313]

実施例16

N-(3-(4-4)) つ N-(3-(4-4)) 이 N-(4-4) 이 N-(

実施例 15 で得た(3-(4-4))プロピルフェニル) -4, 6, 7-1 リメチルー 2, 3-3 ビドロー 1-4 に 1-

[0314]

実施例17

 $2-オキソブタン酸(259 mg, 2.54 mmol)のTHF(5 mL)オキザリルクロリド(0.33 mL, 3.80 mmol)を氷冷下で滴下後、DMF(3滴)を加え、30分間撹拌した。反応液を室温に昇温し、1時間撹拌後、溶媒を減圧下で留去した。残さを塩化メチレン(5 mL)に溶かし、参考例30で得た3-(4-イソプロピルフェニル)-4,6,7-トリメチル-2,3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン-5-アミン(500 mg,1.69 mmol)とトリエチルアミン(0.24 mL,1.69 mmol)のTHF(5 mL)溶液に氷冷下で滴下し、30分間撹拌した。室温に昇温後、反応液に水を加え、酢酸エチルで抽出した。有機層を水、飽和食塩水で洗浄し、硫酸ナトリウム上で乾燥、ろ過、減圧濃縮し、得られた残さをシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ヘキサンー酢酸エチル 2:1)により精製し、標題化合物363 mg(収率 57%)を合成した。収率 57%。融点 97-98 <math>\mathbb C$ (酢酸エチルーヘキサン)。

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 1.15 (3H, t, J = 7.2 Hz), 1.22 (6H, d, J = 6.9 Hz), 1 .79 (3H, s), 2.09 (3H, s), 2.18 (3H, s), 2.86 (1H, septet, J = 6.9 Hz), 3.01 (2H, q, J = 7.2 Hz), 4.42 (1H, dd, J = 9.0, 4.5 Hz), 4.53 (1H, dd, J = 9.0, 4.5 Hz), 4.83 (1H, t, J = 9.0 Hz), 7.03 (2H, d, J = 7.8 Hz), 7. 12 (2H, d, J = 7.8 Hz), 8.13 (1H, s)_o

[0315]

実施例18

2-ヒドロキシ-N-(3-(4-イソプロピルフェニル)-4,6,7-トリメチル-2,3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン-5-イル)ブタンアミド 実施例<math>17で得たN-(3-(4-イソプロピルフェニル)-4,6,7-トリメチル-2,3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン-5-イル)-2-オキソブタンアミド (237 mg,0.62 mmol)のメタノール (5 mL)溶液に水素化ホウ素ナトリウム (24 mg,0.62 mmol)を<math>0℃で加え,室温で30分間撹拌した。反応液に水を加え、酢酸エチルにて抽出し、有機層を水、飽和食塩水で洗浄後、無水硫酸ナトリウムにて乾燥し、減圧下濃縮した。残さを酢酸エチルーへキサンより再結

晶し、標題化合物 1 7 0 m g (収率 7 2 %) を得た。 融点 1 4 6 − 1 4 7 ℃。

¹H-NMR (CDC1₃) δ: 1.06 (3H, t, J = 7.5 Hz), 1.22 (6H, d, J = 6.9 Hz), 1 .70-1.88 (4H, m), 1.88-2.05 (1H, m), 2.12 (3H, s), 2.18 (3H, s), 2.50-2. 60 (2H×0.5, m), 2.86 (1H, septet, J = 6.9 Hz), 4.22-4.28 (2H×0.5, m), 4.41 (1H, dd, J = 9.0, 4.5 Hz), 4.52 (1H, dd, J = 9.0, 4.5 Hz), 4.82 (1H, t, J = 9.0 Hz), 7.03 (2H, d, J = 7.5 Hz), 7.11 (2H, d, J = 7.5 Hz), 7.58 (1H×0.5, br s), 7.60 (1H×0.5, br s)_o

[0316]

実施例19

2-ヒドロキシ-N-(3-(4-イソプロピルフェニル)-4, 6, 7-トリメチル-2, 3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン-5-イル)-3, 3-ジメチルブタンアミド

¹H-NMR (CDC1₃) δ: 1.09 (9H, s), 1.20-1.26 (6H, m), 1.84 (3H, s), 2.14 (3H, s), 2.18 (3H, s), 2.64 (1H×0.5, d, J = 5.1 Hz), 2.70 (1H×0.5, d, J = 5.1 Hz), 2.80-2.92 (1H, m), 3.91 (1H×0.5, d, J = 5.1 Hz), 3.92 (1H×0.5, d, J = 5.1 Hz), 4.41 (1H, dd, J = 9.0, 4.5 Hz), 4.52 (1H, dd, J = 9.0, 4.5 Hz), 4.82 (1H, t, J = 9.0 Hz), 7.03 (2H, d, J = 7.8 Hz), 7.12 (2H, d, J = 7.8 Hz), 7.36 (1H×0.5, br s), 7.47 (1H×0.5, br s)_o

[0317]

実施例20

 $N-(7-\pi \nu \in \nu -3 - (4-4 \vee \nu) -4$, $6-9 \vee \nu + \nu -2$, $3-9 \vee \nu + \nu -1 -4$, $6-9 \vee \nu + \nu -2$, $3-9 \vee \nu + \nu -1 -4$, $3-9 \vee \nu +2$

実施例 3 で得たNー(3 ー (4 ーイソプロピルフェニル) ー 4 , 6 ージメチルー2 , 3 ージヒドロー1 ーベンゾフランー5 ーイル) ー 3 , 3 ージメチルブタンアミド (650 mg , 1.71 mmol) と 1 , 1 ージクロロメチルメチルエーテル (237 mg , 2.06 mmol) の塩化メチレン (5 mL) 溶液にアルゴン雰囲気下、四塩化チタン (0.34 mL , 3.07 mmol) を氷冷下で加えた後、同温下で 2 0 分間撹拌した。反応液に水を加え、塩化メチレンで抽出した。有機層を飽和炭酸水素ナトリウム水溶液で洗浄後、無水硫酸ナトリウムにて乾燥し、減圧下濃縮した。得られた残さをシリカゲルカラムクロマトグラフィー (ヘキサンー酢酸エチル 4 : 1)により精製し標題化合物 5 2 0 mg (収率 7 5 %)を得た。 融点 1 7 7 ー 1 7 8 \mathbb{C} (酢酸エチルーヘキサン)。

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 1.11 (9H, s), 1.22 (6H, d, J = 6.9 Hz), 1.91 (3H, s), 2.26 (2H, s), 2.51 (3H, s), 2.86 (1H, septet, J = 6.9 Hz), 4.49-4.61 (2H, m), 4.92-5.05 (1H, m), 6.55 (1H, br s), 7.03 (2H, d, J = 8.1 Hz), 7. 13 (2H, d, J = 8.1 Hz), 10.4 (1H, s)_o

[0318]

実施例21

N-(7-(ヒドロキシメチル)-3-(4-イソプロピルフェニル)-4, 6 -ジメチル-2, 3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン-5-イル)-3, <math>3-ジメ チルブタンアミド

実施例20で得た、N-(7-ホルミル-3-(4-イソプロピルフェニル) -4,6-ジメチル-2,3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン-5-イル)-3, 3-ジメチルブタンアミド(370 mg,0.91 mmol)のメタノール(5 mL)溶液に 水素化ホウ素ナトリウム(34 mg,0.91 mmol)を室温下加え、1時間撹拌した。 反応液を減圧下濃縮後、残さを酢酸エチルで抽出した。有機層を水で洗浄後、無 水硫酸ナトリウムにて乾燥し、減圧下濃縮した。得られた残さを酢酸エチルーへ キサンで結晶化させ、標題化合物 $290 \,\mathrm{mg}$ (収率 78%)を得た。 融点 274-275%。

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 1.12 (9H, s), 1.22 (6H, d, J = 6.9 Hz), 1.86 (3H, s), 2.00 (1H, br s), 2.26 (5H, s), 2.86 (1H, septet, J = 6.9 Hz), 4.43 (1H, dd, J = 8.1, 4.8 Hz), 4.52 (1H, dd, J = 9.3, 4.8 Hz), 4.64-4.93 (3H, m), 6.54 (1H, br s), 7.03 (2H, d, J = 8.1 Hz), 7.11 (2H, d, J = 8.1 Hz)_o

[0319]

実施例 2 2

N-(7-(1-)) N-

メチルマグネシウムブロミドの(2.0 M, 5.0 mL, 10.0 mmol) THF溶液に、実施例20で得たNー(7-ホルミルー3-(4-イソプロピルフェニル)-4, 6-ジメチルー2, 3-ジヒドロー1-ベンゾフランー5-イル)-3, 3-ジメチルブタンアミド(780 mg, 1.91 mmol)を0 $\mathbb C$ で加えた後、反応液を同温下で、1時間撹拌した。反応液を水に加え、酢酸エチルで抽出した。有機層を水、飽和食塩水で洗浄後、無水硫酸ナトリウムにて乾燥し、減圧下濃縮した。得られた残さをヘキサン-酢酸エチルより結晶化させて、標題化合物をジアステレオマー混合物として590 mg(収率73%)を得た。 融点 $156-157\mathbb C$ (酢酸エチルーヘキサン)。

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 0.87-1.32 (15H, m), 1.50-1.62 (3H, m), 1.86 (3H, s), 2.17-2.25 (5H, s), 2.86 (1H, septet, J = 6.9 Hz), 3.42-3.52 (1H, m), 4.47-4.52 (2H, m), 4.82-5.09 (2H, m), 6.50 (1H, br s), 7.00-7.05 (2H, m), 7.03-7.15 (2H, m),

[0320]

実施例 2 3

実施例 22で得たN-(7-(1-ヒドロキシエチル) -3-(4-イソプロピルフェニル) -4, 6-ジメチルー 2, 3-ジヒドロー1-ベンゾフラン-5-イル) -3, 3-ジメチルブタンアミド(200 mg, 0.47 mmol) トリフルオロ酢酸(3 mL) 混合物に、トリエチルシラン(0.5 mL, 3.2 mmol)を氷冷下加え、室温で30分間撹拌した。反応液を減圧下濃縮後、残さに飽和炭酸水素ナトリウム水溶液を加え、水層をアルカリ性とし、酢酸エチルで抽出した。有機層を水、飽和食塩水で洗浄後、無水硫酸ナトリウムにて乾燥し、減圧下濃縮した。得られた残さをシリカゲルカラムクロマトグラフィー(0-キサンー酢酸エチル 10:1)により精製し0-キサンより結晶化させ標題化合物 0-10 mg(収率 0-10 を得た。融点 0-135-136 00 (酢酸エチル-0-2+サン)。

¹H-NMR (CDCl₃) δ : 0.90-1.25 (18H, m), 1.84 (3H, s), 2.18 (3H, s), 2.24 (2H, s), 2.65 (2H, q, J = 7.5 Hz), 2.85 (1H, septet, J = 6.9 Hz), 4.40 (1H, dd, J = 8.7, 4.8 Hz), 4.50 (1H, dd, J = 9.0, 4.8 Hz), 4.81 (1H, t, J = 9.0 Hz), 6.50 (1H, br s), 7.03 (2H, d, J = 8.1 Hz), 7.11 (2H, d, J = 8.1 Hz),

[0321]

実施例24

N-(3-(4-イソプロピルフェニル) -4,6,7-トリメチルー2,3ージヒドロー1ーベンゾフランー5ーイル) -N,3,3ートリメチルブタンアミド実施例1で合成したN-(3-(4-イソプロピルフェニル) -4,6,7ートリメチルー2,3ージドエルー2,3ージドロー1ーベンゾフランー5ーイル) -3,3ージメチルブタンアミド(200 mg,0.51 mmol)のDMF(3 mL)溶液に水素化ナトリウム(60%流動パラフィン分散物,24 mg,0.6 mmol)を0℃で加え、室温で30分間撹拌した。反応液にヨウ化メチル(78 mg,0.55 mmol)を加え、室温で30分間撹拌した。反応液に水を加え、ジイソプロピルエーテルで抽出した。抽出液を水で洗浄し、硫酸マグネシウム上で乾燥後、減圧濃縮し、得られた残さをシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ヘキサンー酢酸エチル 4:1)により精製し、標題化合物の2種の回転異性体のうち低極性の目的物を25 mg(収率12%)得た。 融点 122-123℃(石油エーテル)。

¹H-NMR (CDCl₃) δ : 0.99 (9H, s), 1.23 (6H, d, J = 6.9 Hz), 1.75 (3H, s), 1.79 (2H, s), 2.06 (3H, s), 2.18 (3H, s), 2.87 (1H, septet, J = 6.9 Hz), 3.00 (3H, s), 4.44 (1H, dd, J = 8.7, 4.8 Hz), 4.55 (1H, dd, J = 9.0, 4.8 Hz), 4.87 (1H, t, J = 9.0 Hz), 7.02 (2H, d, J = 8.1 Hz), 7.13 (2H, d, J = 8.1 Hz),

[0322]

実施例 2 5

N-(3-(4-イソプロピルフェニル)-4,6,7-トリメチル-2,3-ジ ヒドロ-1-ベンゾフラン-5-イル)-N,3,3-トリメチルブタンアミド 実施例24のシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ヘキサン-酢酸エチル 4:1)により、2種の回転異性体のうち高極性の標題化合物を28mg(収率 14%)得た。 融点 80-82℃(石油エーテル)。

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 0.91 (9H, s), 1.21 (6H, d, J = 6.9 Hz), 1.72 (2H, s) , 1.73 (3H, s), 2.07 (3H, s), 2.19 (3H, s), 2.86 (1H, septet, J = 6.9 Hz), 3.06 (3H, s), 4.43 (1H, dd, J = 8.7, 4.8 Hz), 4.55 (1H, dd, J = 9.0, 4.8 Hz), 4.86 (1H, t, J = 9.0 Hz), 6.95 (2H, d, J = 8.1 Hz), 7.11 (2H, d, J = 8.1 Hz),

[0323]

実施例 2 6

N-(3-(4-7)) N-(3-(4-7)) N-(3-(4-7)) N-(3-(4-7)) N-(1-2) N-(3-(4-7)) N-(1-2) N-(3-2) N-(

ピロリジン (0.20 mL, 2.4 mmol) のメタノール (5 mL) 溶液 にチタンテトライソプロポキシド (0.36 mL, 1.20 mmol)、実施例 2 0 で得た、Nー (7 ーホルミルー3ー (4ーイソプロピルフェニル) ー4, 6ージメチルー2, 3ージヒドロー1ーベンゾフランー5ーイル) ー3, 3ージメチルブタンアミド (250 mg, 0.61 mmol) を 0 ℃で加え、室温で 1 4 時間撹拌した。反応液に水素化ホウ素ナトリウム (23.2 mg, 0.61 mol) を室温下加え、1.5 時間撹拌した。反応液に水を加え、減圧下濃縮後、残さを酢酸エチルで抽出した。有機層を水で洗浄後、無

水硫酸ナトリウムにて乾燥し、減圧下濃縮した。得られた残さを塩基性シリカゲルカラムクロマトグラフィー(ヘキサンー酢酸エチル 2:1)により精製し、標題化合物140mg(収率 49%)を得た。 非晶質。

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 1.09 (9H, s), 1.21 (6H, d, J = 6.9 Hz), 1.62-1.87 (7 H, m), 2.22 (2H, s), 2.26 (3H, s), 2.47-2.62 (4H, m), 2.85 (1H, septet, J = 6.9 Hz), 3.58 (1H, d, J = 12.0 Hz), 3.67 (1H, d, J = 12.0 Hz), 4.38 (1H, dd, J = 8.4, 4.5 Hz), 4.48 (1H, dd, J = 9.0, 4.5 Hz), 4.78 (1H, t, J = 9.0 Hz), 6.65 (1H, br s), 7.01 (2H, d, J = 8.1 Hz), 7.10 (2H, d, J = 8.1 Hz)_{\circ}

[0324]

実施例27

実施例 26 と同様にして、実施例 20 で得た、N-(7-ホルミル-3-(4-4)) マイソプロピルフェニル) -4 , 6-ジメチル-2 , 3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン-5-イル) <math>-3 , 3-ジメチルブタンアミドを用い、標題化合物を合成した。収率 37%。非晶質。

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 1.11 (9H, s), 1.21 (6H, d, J = 6.9 Hz), 1.85 (3H, s) , 2.20-2.32 (11H, m), 2.85 (1H, septet, J = 6.9 Hz), 3.39 (1H, d, J = 12 .3 Hz) , 3.45 (1H, d, J = 12.3 Hz), 4.40 (1H, dd, J = 8.7, 4.8 Hz), 4.51 (1H, dd, J = 9.0, 4.8 Hz), 4.80 (1H, t, J = 8.7 Hz), 6.51 (1H, br s), 7 .01 (2H, d, J = 8.1 Hz), 7.10 (2H, d, J = 8.1 Hz)_o

[0325]

実施例 2 8

N-(7-(1-)) N-

メチルマグネシウムブロミドの(2.0 M, 5.0 mL, 10.0 mmol) THF溶液に、

実施例 20 で得たN -(7-ホルミル-3-(4-イソプロピルフェニル) -4 , 6-ジメチル-2 , 3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン-5-イル) -3 , 3- ジメチルブタンアミド (1.0~g,~1.91~mmol) を0 $\mathbb C$ で加えた後、反応液を同温下で、1 時間撹拌した。反応液を水に注ぎ、酢酸エチルで抽出した。有機層を水、1 規定塩酸で洗浄後、無水硫酸ナトリウムにて乾燥し、減圧下濃縮した。得られた残さをシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ヘキサン-酢酸エチル 4:1) により精製し、標題化合物 192~mg (収率 19%) を低極性体として得た。 融点 147-148 $\mathbb C$ (酢酸エチルーヘキサン)。

¹H-NMR (CDCl₃) δ : 1.12 (9H, s), 1.21 (6H, d, J = 6.9 Hz), 1.51 (3H, d, J = 6.6 Hz), 1.86 (3H, s), 2.17 (3H, s), 2.25 (2H, s), 2.86 (1H, septet , J = 6.9 Hz), 3.51 (1H, d, J = 10.5 Hz), 4.43-4.58 (2H, m), 4.82-5.11 (2H, m), 6.51 (1H, br s), 7.02 (2H, d, J = 8.1 Hz), 7.11 (2H, d, J = 8.1 Hz)_o

[0326]

実施例 2 9

N-(7-(1-)) N-

実施例 28 と同様に操作した残さをシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ヘキサン:酢酸エチル= 4:1)により精製し、標題化合物 122 mg(収率 12%)を高極性体として得た。 融点 169-170 で(酢酸エチルーヘキサン)。

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 1.12 (9H, s), 1.22 (6H, d, J = 6.9 Hz), 1.55 (3H, d, J = 6.6 Hz), 1.85 (3H, s), 2.18 (3H, s), 2.25 (2H, s), 2.86 (1H, septet , J = 6.9 Hz), 3.49 (1H, d, J = 9.9 Hz), 4.43-4.58 (2H, m), 4.82-5.12 (2 H, m), 6.53 (1H, br s), 7.03 (2H, d, J = 8.1 Hz), 7.13 (2H, d, J = 8.1 Hz),

[0327]

実施例30

エチルマグネシウムクロリドのTHF($2.0\,\mathrm{M}$, $5.0\,\mathrm{mL}$, $10.0\,\mathrm{mmol}$)溶液に、実施例 $2\,\mathrm{O}$ で得たN-(7-ホルミルー3-(4-イソプロピルフェニル)-4 , 6-ジメチルー2, 3-ジヒドロー1-ベンゾフランー5-イル)-3 , 3-ジメチルブタンアミド($0.7\,\mathrm{g}$, $1.72\,\mathrm{mmol}$)を $0\,\mathrm{C}$ で加えた後、反応液を同温下で、 1時間撹拌した。反応液を水に加え、酢酸エチルで抽出した。有機層を水、 1規定塩酸で洗浄後、無水硫酸ナトリウムにて乾燥し、減圧下濃縮した。得られた残さをシリカゲルカラムクロマトグラフィー(0.キサンー酢酸エチル 0.4: 0.1 により精製し、標題化合物 0.2 0.3 0.4 0.5 0.6 0.7 を低極性体として得た。 融点 0.7 0.9 融点 0.1 0.9 を低極性体として得た。

¹H-NMR (CDCl₃) δ : 0.90-1.05 (3H, m), 1.11 (9H, s), 1.21 (6H, d, J = 6.9 Hz), 1.69-1.95 (5H, m), 2.17 (3H, s), 2.25 (2H, s), 2.86 (1H, septet, J = 6.9 Hz), 3.32 (1H, d, J = 10.2 Hz), 4.41-4.57 (2H, m), 4.72-4.90 (2H, m), 6.51 (1H, br s), 7.01 (2H, d, J = 8.1 Hz), 7.11 (2H, d, J = 8.4 Hz),

[0328]

実施例31

 $N-(7-(1-E)^2+2)^2+2)^2+3-(4-A)^2+2)^2+2-(4-A)^2-(4-A)^2+2-(4-A)^2+2-(4-A)^2+2-(4-A)^2+2-(4-A)^2+2-(4-A)^2+2-(4-A)^2+2-(4-A)^2+2-(4-A)^2+2-(4-A)^2+2-(4-A)^2+2-(4-A)^2+2-(4-A)^2-(4-A)^2+2-(4-A)^2+2-(4-A)^2-(4-A$

実施例 30 と同様に操作した残さをシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ヘキサン:酢酸エチル= 4:1)により精製し、標題化合物 160 mg(収率 2 1%)を高極性体として得た。 融点 <math>165-167 \mathbb{C} (酢酸エチルーヘキサン)。

¹H-NMR (CDCl₃) δ : 0.87-1.09 (3H, m), 1.11 (9H, s), 1.22 (6H, d, J = 6. 9 Hz), 1.77-1.93 (5H, m), 2.17 (3H, s), 2.24 (2H, s), 2.86 (1H, septet, J = 6.9 Hz), 3.36 (1H, d, J = 10.2 Hz), 4.40-4.52 (2H, m), 4.72-4.90 (2H

, m), 6.56 (1H, br s), 7.01 (2H, d, J = 8.4 Hz), 7.12 (2H, d, J = 8.4 Hz), σ

[0329]

実施例32

 $N-(7-rt+v-3-(4-t)^2-t^2)-4$, 6-iv+v-2, 3-iv+v-1-iv+2, 3-iv+v-3-1-iv+3, 3-iv+1-iv+3, 3-iv+1-iv+3, 3-iv+1-iv+3

実験例 2 2 で得たN-(7-(1-ヒドロキシエチル) <math>-3-(4-4)プロピルフェニル) -4, 6-ジメチル-2, 3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン-5-4ル) <math>-3, 3-ジメチルブタンアミド(580 mg, 1.37 mmol)と二酸化マンガン(1.43 g, 16.4 mmol)混合物を <math>100 ℃で、2 時間撹拌した。不溶物をろ過で除き、ろ液を減圧下濃縮した。得られた残さをシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ヘキサン:酢酸エチル=4:1)により精製し、標題化合物440 mg(収率 76%)を得た。 融点 200-201 ℃(酢酸エチルーヘキサン)。

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 1.12 (9H, s), 1.22 (6H, d, J = 6.8 Hz), 1.89 (3H, s), 2.23 (3H, s), 2.26 (2H, s) , 2.58 (3H, s), 2.87 (1H, septet, J = 6.8 Hz), 4.41-4.58 (2H, m), 4.78-4.96 (1H, m), 6.47 (1H, br s), 7.03 (2H, d, J = 8.2 Hz), 7.14 (2H, d, J = 8.2 Hz)_o

[0330]

実施例33

N-(7-(1-ヒドロキシー1-メチルエチル) -3-(4-イソプロピルフェニル) -4, 6-ジメチル-2, 3-ジヒドロー<math>1-ベンゾフラン-5-イル) -3, 3-ジメチルブタンアミド

, 1.70 (3H, s), 1.86 (3H, s), 2.26 (2H, s), 2.35 (3H, s), 2.86 (1H, sept

et, J = 6.8 Hz), 4.37-4.55 (3H, m), 4.75-4.88 (1H, m), 6.47 (1H, br s), 7.03 (2H, d, J = 8.2 Hz), 7.13 (2H, d, J = 8.2 Hz).

[0331]

実施例34

N-(3-(4-7)) N-(4-7) N-(4-

実施例 2 3 と同様にして、実施例 3 0 および 3 1 の合成の際に得られたN-(7-(1-ヒドロキシプロピル) -3-(4-イソプロピルフェニル) -4,6 ージメチル-2,3-ジヒドロー1ーベンゾフラン-5-イル) -3,3-ジメチルブタンアミドのジアステレオ混合物を用い、標題化合物を合成した。収率86%。融点 1 4 5 - 1 4 8 $^{\circ}$ (酢酸エチルーへキサン)。 $^{\circ}$ H-NMR(CDC13) δ : 0.80-1.35(18H,m),1.45-1.65(2H,m),1.80(3H,s),2.17(3H,s),2.25(2H,s),2.57-2.68(2H,m),2.85(1H,septet,J=6.8 Hz),4.40(1H,dd,J=8.4,6.6 Hz),4.50(1H,dd,J=8.8,6.6 Hz),4.80(1H,t,J=8.4 Hz),6.49(1H,brs),7.04(2H,d,J=8.4 Hz),7.12(2H,d,J=8.4 Hz)。

[0332]

実施例35

N-(7-7) U-(4-4) U-(4) U-(4)

実施例 3 で合成したN-(3-(4-4)) でピルフェニル) -4 、6-i メチルー 2 、3-i ビドロー1-i ベンブフランー5-i イル) -3 、3-i メチルブタンアミド(1.0 g、2.63 mmol)のアセトニトリル(30 mL)溶液に、0 で N-i でロモコハク酸イミド(468 mg、2.63 mmol)を加え、室温で2 時間撹拌した。反応液に水を加え、有機層を分離し、水層を酢酸エチルで抽出した。合わせた有機層を水で洗浄後、硫酸マグネシウム上で乾燥、5 過、減圧濃縮した。溶媒を減圧下留去し、得られた残さをエタノールから結晶化させて標題化合物1.10 g(

収率 91%)を得た。 融点 191-193℃。

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 1.11 (9H, s), 1.22 (6H, d, J = 6.9 Hz), 1.82 (3H, s), 2.24 (2H, s), 2.33 (3H, s), 2.86 (1H, septet, J = 6.9 Hz), 4.51 (1H, d d, J = 9.0, 4.8 Hz), 4.63 (1H, dd, J = 9.0, 4.8 Hz), 4.93 (1H, t, J = 9.3 Hz), 6.54 (1H, br s), 7.03 (2H, d, J = 8.1 Hz), 7.12 (2H, d, J = 8.1 Hz), δ

[0333]

実施例36

N-(3-(4-4)) N-(4-4) N-(4-4)

実施例 3 5 で合成したN-(7-77124-3-(4-74)7124) -4, 6-9344 -4, 3-94 -4, 1 -4

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 1.11 (9H, s), 1.22 (6H, d, J = 6.9 Hz), 1.83 (3H, s), 2.16 (3H, s), 2.25 (2H, s), 2.86 (1H, septet, J = 6.9 Hz), 3.89 (3H, s), 4.44-4.55 (2H, m), 4.87 (1H, t, J = 8.1 Hz), 6.47 (1H, br s), 7.05 (2 H, d, J = 8.1 Hz), 7.13 (2H, d, J = 8.1 Hz),

[0334]

実施例37

アミド

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 1.11 (9H, s), 1.22 (6H, d, J = 6.9 Hz), 1.86 (3H, s), 2.22 (3H, s), 2.24 (2H, s), 2.86 (1H, septet, J = 6.9 Hz), 4.41 (1H, d d, J = 9.0, 4.8 Hz), 4.50 (1H, dd, J = 9.0, 4.8 Hz), 4.83 (1H, t, J = 9.0 Hz), 6.47 (1H, br s), 6.63 (1H, s), 7.04 (2H, d, J = 8.1 Hz), 7.12 (2H, d, J = 8.1 Hz).

[0335]

実施例38

(+) -N-((3R) -7-P+v-3-(4-A)+v-1+v-3+v-1

¹H-NMR (CDCl₃) δ : 1.11 (9H, s), 1.22 (6H, d, J = 6.9 Hz), 1.88 (3H, s)

, 2.22 (3H, s), 2.25 (2H, s), 2.58 (3H, s), 2.86 (1H, septet, J = 6.9 Hz), 4.46-4.55 (2H, m), 4.89 (1H, t, J = 8.4 Hz), 6.53 (1H, br s), 7.03 (2 H, d, J = 8.1 Hz), 7.14 (2H, d, J = 8.1 Hz)

[0336]

実施例39

(-) $-N-((3R) - 7 - \pi \nu \in \nu - 3 - (4 - 4)) - 2$ ージメチルブタンアミド

実施例20と同様にして、実施例37で得た(+)-N-((3R)-3-(4-イソプロピルフェニル)-4,6-ジメチル-2,3-ジヒドロ-1-ベン ゾフラン-5-イル)-3,3-ジメチルブタンアミドを用い、標題化合物を合 成した。収率 83%。 融点 179-180℃(酢酸エチルーヘキサン)。 $[\alpha]_0^{20} = -25.8^{\circ}$ (c = 0.48, クロロホルム)。

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 1.12 (9H, s), 1.22 (6H, d, J = 6.9 Hz), 1.92 (3H, s) . 2.23 (2H, s), 2.52 (3H, s), 2.86 (1H, septet, J = 6.9 Hz), 4.45-4.60 (2H, m), 4.97 (1H, t, J = 10.8 Hz), 6.49 (1H, br s), 7.03 (2H, d, J = 8.1Hz), 7.14 (2H, d, J = 8.1 Hz), 10.43 (1H, s).

[0337]

実施例40

(+) -N-((3R) -7-(1-EFD+5)x+D) -3-(4-4)ピルフェニル) -4.6-ジメチル-2.3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン-5 -4ν) -3, 3-3

実施例22と同様にして、実施例39で得た(-)-N-((3R)-7-ホ ルミルー3ー(4ーイソプロピルフェニル)-4.6-ジメチルー2.3-ジヒ ドロー1-ベンゾフラン-5-イル)-3.3-ジメチルブタンアミドを用い得 られた化合物を、シリカゲルカラムクロマトグラフィー(ヘキサンー酢酸エチル 4:1)により精製し、低極性体として標題化合物を得た。収率 33%。 融点 188-189 °C (酢酸エチルーヘキサン)。 [α] $_{\rm D}^{20}$ = +63.4° ($c = 0.49, D \Box \Box \pi \nu \Delta$)

¹H-NMR (CDCl₃) δ : 1.11 (9H, s), 1.22 (6H, d, J = 6.9 Hz), 1.52 (3H, d, J = 6.6 Hz), 1.85 (3H, s), 2.18 (3H, s), 2.25 (2H, s), 2.86 (1H, septet , J = 6.9 Hz), 3.50 (1H, br d), 4.45-4.54 (2H, m), 4.85-4.94 (1H, m), 5. 00-5.10 (1H, m), 6.50 (1H, br s), 7.02 (2H, d, J = 8.1 Hz), 7.12 (2H, d, J = 8.1 Hz) $_{\circ}$

[0338]

実施例41

(+) -N-((3R)-7-(1-ヒドロキシエチル)-3-(4-イソプロピルフェニル)-4,6-ジメチル-2,3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン-5-イル)-3,3-ジメチルブタンアミド

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 1.12 (9H, s), 1.22 (6H, d, J = 6.9 Hz), 1.55 (3H, d, J = 6.6 Hz), 1.85 (3H, s), 2.19 (3H, s), 2.25 (2H, s), 2.86 (1H, septet , J = 6.9 Hz), 3.47 (1H, br d), 4.40-4.55 (2H, m), 4.83-4.91 (1H, m), 5. 01-5.11 (1H, m), 6.50 (1H, br s), 7.03 (2H, d, J = 7.8 Hz), 7.13 (2H, d, J = 7.8 Hz),

[0339]

実施例42

(+) $-N_{-}$ ((3R) -7 - x + x - x - x - x + x

実施例40および41で得た(+)-N-((3R)-7-(1-ヒドロキシエチル)-3-(4-イソプロピルフェニル)-4,6-ジメチル-2,3-ジ

ヒドロー1ーベンゾフランー5ーイル)ー3, 3-ジメチルブタンアミド (746 mg, 1.77 mmol) と10%パラジウム炭素(50%含水, 75 mg)のエタノール(8 m L)溶液を2 時間加熱還流した。触媒を除去後、反応液を減圧濃縮した。得られた残さをTHFーヘキサンより再結晶し、標題化合物 5 8 9 mg(収率 9 6%)を得た。 融点 1 5 6 -1 5 7 \mathbb{C} 。 [α] $_D$ 20 = + 5 0 . 7 $^\circ$ (c = 0 . 4 6, 2 0 0 0 0 0

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 1.12 (9H, s), 1.14 (3H, t, J = 7.5 Hz), 1.22 (6H, d, J = 6.9 Hz), 1.85 (3H, s), 2.18 (3H, s), 2.25 (2H, s), 2.66 (2H, q, J = 7.5 Hz), 2.85 (1H, septet, J = 6.9 Hz), 4.41 (1H, dd, J = 9.0, 4.5 Hz), 4.51 (1H, dd, J = 9.0, 4.5 Hz), 4.82 (1H, t, J = 9.0 Hz), 6.47 (1H, br s), 7.04 (2H, d, J = 7.8 Hz), 7.12 (2H, d, J = 7.8 Hz).

[0340]

実施例43

(+) -N-((3R) -7-(1-ヒドロキシプロピル) -3-(4-イソプロピルフェニル) -4, 6-ジメチル-2, 3-ジヒドロ-1-ベンゾフランー5-イル)-3.3-ジメチルブタンアミド

実施例 30 と同様にして、実施例 39 で得た(-)-N-((3R)-7-ホルミル-3-(4-イソプロピルフェニル)-4,6-ジメチル-2,3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン-5-イル)-3,3-ジメチルブタンアミドを用い得られた化合物を、シリカゲルカラムクロマトグラフィー(ヘキサンー酢酸エチル4:1)により精製し、低極性体として標題化合物を得た。収率25%。 融点 <math>205-206 で(酢酸エチルーヘキサン)。[α] $_{D}^{20}=+54.8$ (c=0.44,0 ロロホルム)。

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 0.99 (3H, t, J = 7.5 Hz), 1.11 (9H, s), 1.21 (6H, d, J = 6.9 Hz), 1.70-1.93 (5H, m), 2.17 (3H, s), 2.23 (2H, s), 2.86 (1H, s eptet, J = 6.9 Hz), 3.31 (1H, br d), 4.42-4.52 (2H, m), 4.74-4.80 (1H, m), 4.85 (1H, t, J = 8.1 Hz), 6.49 (1H, br s), 7.01 (2H, d, J = 8.4 Hz), 7.11 (2H, d, J = 8.4 Hz),

[0341]

実施例44

(+) -N- ((3R) -7- (1-ヒドロキシプロピル) -3- (4-イソプロピルフェニル) -4 , 6-ジメチル-2 , 3-ジヒドロ-1-ベンゾフランー5-イル) -3 , 3-ジメチルブタンアミド

実施例 4 5

[0342]

(+) -N-((3R)-3-(4-4)) ロピルフェニル) -4, 6-ジメチル-7-プロピル-2, 3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン-5-4ル)-3, 3-ジメチルブタンアミド

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 0.98 (3H, t, J = 7.5 Hz), 1.12 (9H, s), 1.22 (6H, d, J = 6.9 Hz), 1.50-1.60 (2H, m), 1.85 (3H, s), 2.17 (3H, s), 2.25 (2H, s), 2.57-2.63 (2H, m), 2.85 (1H, septet, J = 6.9 Hz), 4.40 (1H, dd, J = 9.0, 4.5 Hz), 4.50 (1H, dd, J = 9.0, 4.5 Hz), 4.80 (1H, t, J = 9.0 Hz), 6.46 (1H, br s), 7.04 (2H, d, J = 8.1 Hz), 7.12 (2H, d, J = 8.1 Hz).

[0343]

実施例 4 6

(+) -N-((3R)-7-(1-ヒドロキシ-1-メチルエチル)-3-(4-イソプロピルフェニル)-4, 6-ジメチル-2, 3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン-5-イル)-3, 3-ジメチルブタンアミド

[0344]

実施例47

(+) -N- (tert-ブチル) -N'-((3R)-3-(4-イソプロピルフェニル) <math>-4, 6-ジメチル-2, 3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン-5-イル)ウレア

参考例242で得た(+)-(3R)-3-(4-イソプロピルフェニル)-4,6,7-トリメチル-2,3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン-5-アミン(1.0g,3.55 mmol)のTHF(10 mL)溶液に、氷冷下でクロロぎ酸2,2,2-トリクロロエチル(0.49 mL,3.55 mmol)を滴下後、トリエチルアミン(0.52 mL,3.73 mmol)を加え、30分間撹拌後、室温に昇温した。反応液に水を加え

、酢酸エチルで抽出し、有機層を水、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液、および飽和食塩水で洗浄後、硫酸ナトリウム上で乾燥、ろ過、減圧濃縮した。得られた(3-(4-4)プロピルフェニル) -4, 6-ジメチル-2, 3-ジヒドロ-1 -ベンゾフラン-5-4ル)カルバミド酸 2, 2, 2-トリクロロエチル (1.60 g, 3.50 mmol) と t e r t -ブチルアミン (779 mg, 10.65 mmol) のジメチルスルホキシド (20 mL)溶液をアルゴン雰囲気下、4.5 $\mathbb C$ で5時間撹拌した。反応液に水を加え、酢酸エチルで抽出し、有機層を水、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液、および飽和食塩水で洗浄後、硫酸ナトリウム上で乾燥、ろ過、減圧濃縮した。得られた残さをシリカゲルカラムクロマトグラフィー (1.50 で精製し、標題化合物 1.50 (1.50 で (

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 1.18-1.30 (15H, m), 1.89 (3H, s), 2.25 (3H, s), 2.86 (1H, septet, J = 6.9 Hz), 4.00 (1H, br s), 4.45 (1H, dd, J = 8.7, 4.8 Hz), 4.53 (1H, dd, J = 8.7, 4.8 Hz), 4.88 (1H, t, J = 8.7 Hz), 5.25 (1H, br s), 6.66 (1H, s), 7.00 (2H, d, J = 8.1 Hz), 7.14 (2H, d, J = 8.1 Hz)

[0345]

実施例48

(一) -N-(tert-ブチル) -N'-((3R) -7-ホルミルー3-(4-イソプロピルフェニル) -4, 6-ジメチルー2, 3-ジヒドロー<math>1-ベンゾフラン-5-イル)ウレア

実施例 20 と同様にして、実施例 47 で得た(+)-N-(tert-ブチル) -N'-((3R) -3- (4-イソプロピルフェニル)-4, 6-ジメチルー 2, 3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン-5-イル) ウレアを用い、標題化合物を合成した。収率 78%。 融点 209-210%(酢酸エチル-ヘキサン)。 $[\alpha]_D^{20}=-31.2^\circ$ (c=0.48, クロロホルム)。

¹H-NMR (CDCl₃) δ : 1.10-1.40 (15H, m), 1.96 (3H, s), 2.57 (3H, s), 2.86 (1H, septet, J = 6.9 Hz), 3.97 (1H, br s), 4.50-4.63 (2H, m), 4.95-5.05

(1H, m), 5.40 (1H, br s), 7.01 (2H, d, J = 8.1 Hz), 7.15 (2H, d, J = 8.1 Hz), 10.47 (1H, s) $_{\circ}$

[0346]

実施例 4 9

実施例 2 1 と同様にして、実施例 4 8 で得た(一)-N-(tert-ブチル)-N'-((3 R)-7-ホルミル-3-(4 ーイソプロピルフェニル)-4,6-ジメチル-2,3-ジヒドロ-1-ベンゾフラン-5-イル)ウレアを用い、標題化合物を合成した。収率 9 7 %。 融点 1 8 7 − 1 8 8 $^\circ$ (酢酸エチル-ヘキサン)。 [α] $_D^{20}$ = + 3 4 . 0 $^\circ$ (c = 0 . 4 3,クロロホルム)。 $^\circ$ 1H-NMR(CDC13) δ : 1.12-1.28(15H, m),1.89(3H, s),2.05(1H, br s),2.31(3H, s),2.80-2.92(1H, m),3.99(1H, br s),4.48(1H, dd,J = 9.0,4.5 Hz),4.56(1H, dd,J = 9.0,4.5 Hz),4.72-4.82(2H, m),4.88(1H, t,J = 9.0 Hz),5.30(1H, br s),6.97(2H, d,J = 8.1 Hz),7.13(2H, d,J = 8.1 Hz)。

¹H-NMR (CDCl₃) δ : 1.12-1.28 (15H, m), 1.89 (3H, s), 2.05 (1H, br s), 2 .31 (3H, s), 2.86 (1H, septet, J = 6.9 Hz), 3.99 (1H, br s), 4.48 (1H, d d, J = 9.0, 4.5 Hz), 4.56 (1H, dd, J = 9.0, 4.5 Hz), 4.72-4.82 (2H, m), 4.88 (1H, t, J = 9.0 Hz), 5.30 (1H, br s), 6.97 (2H, d, J = 8.1 Hz), 7.1 3 (2H, d, J = 8.1 Hz).

[0347]

実施例50

(+) -N- (tert-ブチル) -N'-((3R) -3 - (4-イソプロピルフェニル) -4, 6, 7-トリメチル-2, 3-ジヒドロ-1-ベンゾフランー5-イル) ウレア

実施例 45 と同様にして、実施例 49 で得た(+)-N-(tert-ブチル)-N'-((3R)-7-(ヒドロキシメチル)-3-(4-イソプロピルフェ

ニル)-4, 6-ジメチル-2, 3-ジビドロ-1-ベンゾフラン-5-イル) ウレアを用い、標題化合物を合成した。収率 <math>5.7%。 融点 2.0.9-2.1.0 \mathbb{C} (酢酸エチルーヘキサン)。[α] \mathbf{p}^{20} =+53.2° (\mathbf{c} =0.47, クロロホルム)。

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 1.10-1.38 (15H, m), 1.87 (3H, s), 2.19 (6H, s), 2.86 (1H, septet, J = 6.9 Hz), 3.99 (1H, br s), 4.44 (1H, dd, J = 9.0, 4.5 Hz), 4.54 (1H, dd, J = 9.0, 4.5 Hz), 4.86 (1H, t, J = 9.0 Hz), 5.29 (1H, br s), 6.99 (2H, d, J = 8.1 Hz), 7.11 (2H, d, J = 8.1 Hz),

[0348]

実施例 5 1

(-) -N-((3R) -7- -7- -7- -3-(4- -4) -1- -1

¹H-NMR (CDC1₃) δ : 1.11 (9H, s), 1.22 (6H, d, J = 6.9 Hz), 1.82 (3H, s), 2.24 (2H, s), 2.32 (3H, s), 2.86 (1H, septet, J = 6.9 Hz), 4.51 (1H, d d, J = 9.0, 4.5 Hz), 4.62 (1H, dd, J = 9.0, 4.5 Hz), 4.93 (1H, t, J = 9.0 Hz), 6.56 (1H, br s), 7.03 (2H, d, J = 8.1 Hz), 7.12 (2H, d, J = 8.1 Hz),

[0349]

実施例 5 2

(+) - N - ((3R) - 3 - (4 - 4)) - 7 - 4 + 4 + 5 - 4 (4 - 6) - 3 + 4 + 6 - 3 + 5 - 4 (4 - 4) - 3 - 3 + 5 - 4 (4 - 4) - 4 + 5 (4 - 4) - 4 (4 - 4) -

実施例36と同様にして、実施例51で得た(-)-N-((3R) -7-ブ

[0350]

実施例の化合物の構造を下記表1に示す。

【表1】

				K			
実施例	R ³	R ⁴	R ^{7a}	R ^{7b}	R ^{7c}	R ^{7d}	comment
1	Н		Me	t-BuCH ₂ CONH	Me	Me	
2	Н	4-i PrPh	Н	t-BuCH2CONH	Me	Me	
3	Н	4-i PrPh	Me	t-BuCH ₂ CONH	Me	Н	
4	H	4-i PrPh	Н	t-BuCH2CONH	Н	Н	
5		4-i PrPh		t-BuCH ₂ CONH	Me	Me	
6		4-i PrPh	Н	t-BuCH ₂ CONH	Me	Me	
7	Н	4-i PrPh	Me	t-BuCH ₂ CONH	Me	Me	(R)-(+) 体
8	H	4-i PrPh	Me	t-BuCH ₂ CONH	Me	Me	(S)-(-) 体
9	H	4-i PrPh		CH ₃ CH ₂ CONH	Me	Me	(=) () (+
10	Н	4-i PrPh		CH ₃ (CH ₂) ₂ CONH	Me	Me	
11	H	4-iPrPh		CH ₃ (CH ₂) ₃ CONH	Me	Me	
12	H	4-i PrPh		4-MeOPhCH2CONH	Me	Me	
13	H			4-MeOPh(CH ₂) ₂ CONH	Me	Me	
14	H	4-iPrPh	Me	t-BuNHCONH	Me	Me	
15	H	4-i PrPh		EtOC(O)CONH	Me	Me	
16	H	4-i PrPh		t-BuC(O)CONH	Me	Me	·····
17	Н	4-iPrPh		EtC(O)CONH	Me	Me	
18	Н	4-iPrPh	Me	EtCH(OH)CONH	Me	Me	
19	Н	4-i PrPh	Me	t-BuCH(OH)CONH	Me	Me	
20	Н	4-i PrPh	Me	t-BuCH ₂ CONH	Me	CHO	
21	Н	4-i PrPh	Me	t-BuCH ₂ CONH	Me	CH ₂ OH	
22	Н	4-iPrPh	Me	t-BuCH ₂ CONH	Me	MeCH(OH)	**
23	Н	4-iPrPh	Me	t-BuCH ₂ CONH	Me	Et	
24	Н	4-i PrPh	Me	t-BuCH ₂ CON(Me)	Me	Me	less polar
25	Н	4-i PrPh	Me	t-BuCH ₂ CON(Me)	Me	Me	more polar
26	Н	4-i PrPh	Me	t-BuCH ₂ CONH	Me	CH ₂ pyrrolidine	
27	Н	4-i PrPh	Me	t-BuCH ₂ CONH	Me	CH ₂ NMe ₂	
28	Н	4-i PrPh	Me	t-BuCH ₂ CONH	Me	MeCH(OH)	less polar
29	Н	4-i PrPh	Me	t-BuCH2CONH	Me	MeCH(OH)	more polar
30	Н	4-i PrPh	Me	t-BuCH ₂ CONH	Me	EtCH(OH)	less polar
31	Н	4-i PrPh	Me	t-BuCH ₂ CONH	Me	EtCH(OH)	more polar
32	Н	4-i PrPh	Me	t-BuCH2CONH	Me	Ac	•
33	Н	4-i PrPh	Me	t-BuCH ₂ CONH	Me	Me ₂ C(OH)	
34	Н	4-i PrPh	Me	t-BuCH ₂ CONH	Me	n-Pr	
35	Н	4-i PrPh		t-BuCH ₂ CONH	Me	Br	,
36	Н	4-i PrPh		t-BuCH2CONH	Me	MeO	
37	Н	4-i PrPh		t-BuCH ₂ CONH	Me	Н	(R)-(+) 体
38	Н	4-i PrPh	Me	t-BuCH2CONH	Me	Ac	(R)-(+) 体
39	H	4-i PrPh		t-BuCH ₂ CONH	Me	CHO	(R)-(-) 体
40	Н	4-i PrPh		t-BuCH ₂ CONH	Me	MeCH(OH)	less polar (R)-(+) 体
41	H	4-i PrPh		t-BuCH ₂ CONH	Me	MeCH(OH)	more polar (R)-(+) 体
42	H	4-i PrPh		t-BuCH ₂ CONH	Me	Et	(R)-(+) 体
43	H	4-i PrPh		t-BuCH ₂ CONH	Me	EtCH(OH)	less polar (R)-(+) 体
44	Н	4-i PrPh		t-BuCH ₂ CONH	Me	EtCH(OH)	more polar (R)-(+) 体
45	H	4-i PrPh		t-BuCH ₂ CONH	Me	n-Pr	(R)-(+) 体
46	Н	4-i PrPh		t-BuCH ₂ CONH	Me	Me ₂ C(OH)	(R)-(+) 体
47	H	4-i PrPh		t-BuNHCONH	Me	H	(R)-(+) 体
48	Н	4-i PrPh		t-BuNHCONH	Me	СНО	(R)-(-) 体
49	Н	4-i PrPh		t-BuNHCONH	Me	CH ₂ OH	(R)-(+) 体
50	Н	4-i PrPh		t-BuNHCONH	Me	Me	(R)-(+) 体
51	Н	4-i PrPh	Me	t-BuCH ₂ CONH	Me	Br	(R)-(-) 体
52	Н	4-i PrPh	Me	t-BuCH ₂ CONH	Me	MeO	(R)-(+) 体

製剤例1

実施例1で得られた化合物を、30%(W/V)ポリエチレングリコール400を含む生理食塩水に溶解し、該化合物の0.01%溶液を調整し、滅菌ろ過後、バイアルに10mLずつ分注した。バイアル1個当たり1mgの化合物を含有する注射剤を製造した。

[0351]

製剤例2

実施例1で得られた化合物を、5%シクロデキストリンを含む生理食塩水に溶解し、該化合物の0.1%溶液を調整し、滅菌ろ過後、バイアルに10mLずつ分注した。バイアル1個当たり10mgの化合物を含有する注射剤を製造した。

[0352]

製剤例3

(1) 実施例 1 で得られた化合物	5 0 m g
(2) ラクトース	3 4 m g
(3) トウモロコシ澱粉	10.6 mg
(4) トウモロコシ澱粉 (のり状)	5 m g
(5) ステアリン酸マグネシウム	0.4 mg
(6) カルボキシメチルセルロースカルシウム	2 0 m g

· 計 1 2 0 m g

常法に従い前記(1)~(6)を混合し、打錠機により打錠し、錠剤を得た。

[0353]

実験例1

ヒトCB1およびCB2受容体発現細胞膜画分を用いた [3 H] - C P 5 5, 9 4 0 結合試験

 $[^3\,H]$ $-C\,P\,5\,5\,9\,4\,0$ 結合阻害アッセイは、 $C\,B\,1$ 受容体発現 $C\,H\,O$ 細胞膜画分と被検化合物および $5\,0\,0\,p\,M$ $[^3\,H]$ $-C\,P\,5\,5\,9\,4\,0$ を反応用緩衝液($5\,0\,m\,M$ $T\,r\,i\,s\,-H\,C\,I$ ($p\,H\,7$. 4), $5\,m\,M$ $M\,g\,C\,I\,2$,2. $5\,m\,M$ $E\,D\,T\,A$,0. $5\,\%\,B\,S\,A$ ($f\,a\,t\,t\,y$ $a\,c\,i\,d$ $f\,r\,e\,e$))中、

室温で60分間保温して行った。反応液をGF/Cフィルターでろ過し、300 μ l の洗浄用緩衝液(50 mM Tris-HCl (pH7.4), 0.05 % BSA (fatty acid free))で4回洗浄後、フィルターの放射活性をトップカウントシンチレーションカウンター(Packard)で測定した。被検化合物は濃度依存的に膜画分への[3 H] -CP55940の結合を阻害した。

被検化合物の[3H] - CP55940結合阻害活性は500pM [3H] - CP55940のみ添加での放射活性を100%、500pM [3H] - CP55940と100nM CP55940を同時に添加した時の放射活性を0%とした百分率で算出した。さらに、被検化合物濃度と百分率の値をPRISM3.0 (グラフパッド ソフトウェア社(Graphpad Software, Inc.))を用いて解析することにより、被検化合物のIC50値を算出した。

CB2受容体発現CHO細胞膜画についても同様に試験を行い、[³H]-CP55940結合阻害活性を算出した。

【表 2】

化合物番号	CB1 IC50値 (nM)	CB2 IC ₅₀ 値 (nM)
参考例153	110	5 6 0
参考例212	6 9	< 1 0
参考例 2 3 0	5 5	5 5
参考例233	3 8	4 7
参考例 2 3 4	4 0	3 1
実施例1	2 0	< 1 0
実施例 7	< 1 0	< 1 0
実施例 9	7 9	1 1
実施例14	2 0	< 1 0
実施例22	11	< 1 0
実施例23	< 1 0	< 1 0
実施例28	< 1 0	< 1 0
実施例29	< 1 0	< 1 0
実施例31	< 1 0	< 1 0
実施例32	< 1 0	< 1 0
実施例33	1 4	< 1 0
実施例34	< 1 0	< 1 0
実施例35	< 1 0	< 1 0
実施例36	< 1 0	< 1 0

[0354]

実験例2

マウスにおける体温低下作用

本発明の化合物の i n v i v o における C B 1 受容体作動活性は、マウスに薬物を投与し、その後の体温への影響を調べることにより評価した。実験には J c l : I C R 系雄性マウス (5 週齢)を用いた。体温測定用プローブを接続した温度計 (Physitemp BAT-12)にて直腸温を測定した後、2.2

本発明の化合物について、1 m g / k g, i. p. 投与において30分後に対照群と比較し、1℃以上の有意な体温降下が見られたとき試験結果を有効とした

【表3】

	T
化合物番号	試験結果
実施例 1	有効
実施例7	有効
実施例14	有効
実施例22	有効
実施例23	有効
実施例28	有効
実施例29	有効
実施例31	有効
実施例32	有効
実施例33	有効
実施例34	有効
実施例35	有効
実施例36	有効

[0355]

表3に示した通り、本発明の化合物は、非常に低用量でCB1受容体作動活性に 基づく体温降下作用を発揮した。

[0356]

実験例3

実験的脳梗塞モデルにおける脳梗塞巣縮小効果

実験にはJcl:SD系雄性ラット (8週齢) を用いる。ハロタン麻酔下に左側総頚

静脈よりカニューレを挿入し、持続注入用とする。左側総頚動脈よりシリコンコーティングナイロン栓子を挿入し、中大脳動脈を閉塞する(MCAO)。120分間閉塞後、再びハロタンにて軽麻酔した後、栓子を取り除き再潅流する。MCAO中にラットの神経症状を観察し典型的な症状が発現しているラットのみを実験に使用する。薬物は、2.2%EtOH,5% G2-β-シクロデキストリン(溶媒)に溶解する。化合物は、再灌流直後に体温低下作用が認められる最小用量の3倍量を腹腔内投与し、さらに2、4、6時間後に同量を投与する。対照群には、同様に同量の溶媒を投与する。MCAO処置2日後に、ラットを断頭し、脳を摘出し氷冷下に2mm厚の脳前額断切片を6枚作成する。各切片は1%TTC溶液で37℃にて15分間染色し、デジタルカメラで撮影する。画像解析ソフト(フォトショップ(商品名))により各断面の白色部分を梗塞巣として面積を測定し、切片の厚さを乗じて梗塞体積を求めることができる。

[0357]

以上から明らかなように、化合物(I)等は優れたカンナビノイド受容体機能 調節作用を有する。また、脳梗塞保護作用を示し脳血管障害治療などの医薬作用 を有する。さらに毒性も極めて低く、脳内移行性にも優れると考えられる。

[0358]

【発明の効果】

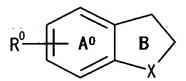
以上のように、本発明によれば、優れたカンナビノイド受容体調節剤が提供される。

【書類名】 要約書

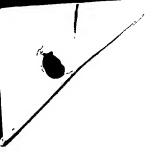
【課題】 新規カンナビノイド受容体調節剤を提供する。

【解決手段】 式(I0)

【化1】



[式中、X は酸素原子、置換されていてもよい硫黄原子、または置換されていてもよい窒素原子を示し、 R^0 はアシルアミノ基を示し、環 A^0 は R^0 以外に更に置換基を有していてもよいベンゼン環を示し、環B は置換されていてもよい5 員複素環を示す。]で表される化合物またはその塩あるいはそのプロドラッグを含有するカンナビノイド受容体調節剤。



特願2003-182039

出願人履歴情報

識別番号

[000002934]

1.変更年月日 [変更理由] 住 所

氏 名

1992年 1月22日 住所変更

大阪府大阪市中央区道修町四丁目1番1号

武田薬品工業株式会社



IN THE UNITED STATES PATENT AND TRADEMARK OFFICE

In re Application of

Shigenori OHKAWA, et al.

Group Art Unit: 1626

Serial No.: 10/561,483

Examiner: HAVLIN, ROBERT H

Filed: December 20, 2005

For: CANNABINOID RECEPTOR MODULATOR

VERIFICATION OF ENGLISH TRANSLATION

Assistant Commissioner for Patents Washington, D.C. 20231

Sir:

I, Tadayuki MOTOYAMA, declare that I am conversant in both the Japanese and English languages and that the English translation as attached hereto is an accurate translation of Japanese Patent Application No. 2003-182039 filed on June 26, 2003.

Signed this 22nd day of October, 2007.

Tadayuki MOTOYAMA

Tadayahi hotoyam